PCT

世界知的所有権機関 国際事務局 特許協力条約に基づいて公開された国際出願



(51) 国際特許分類7

C07K 5/103, 5/083, C07D 239/54, 233/34, A61K 38/55, A61P 43/00, 11/00

A1

(11) 国際公開番号

WO00/52032

(43) 国際公開日

2000年9月8日(08.09.00)

(21) 国際出願番号

PCT/JP00/01022

(22) 国際出願日

2000年2月23日(23.02.00)

(30) 優先権データ

特願平11/56052

1999年3月3日(03.03.99)

(71) 出願人 (米国を除くすべての指定国について) 大日本製薬株式会社

(DAINIPPON PHARMACEUTICAL CO., LTD.)[JP/JP]

〒541-8524 大阪府大阪市中央区道修町2丁目6番8号 Osaka, (JP)

(72) 発明者;および

(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ)

佐藤文憲(SATO, Fuminori)[JP/JP]

〒651-2242 兵庫県神戸市西区井吹台東町3丁目1番21号

Hyogo, (JP)

井上泰尚(INOUE, Yasunao)[JP/JP]

〒532-0002 大阪府大阪市淀川区東三国3丁目11番

24-602号 Osaka, (JP)

面谷智喜(OMODANI, Tomoki)[JP/JP]

〒666-0011 兵庫県川西市出在家町18番12-206号 Hyogo, (JP)

白武亮太郎(SHIRATAKE, Ryotaro)[JP/JP]

〒572-0002 大阪府寝屋川市成田東が丘3丁目17番 Osaka, (JP)

本多清二(HONDA, Seiji)[JP/JP]

〒657-0811 兵庫県神戸市灘区長峰台2丁目6番8号 Hyogo, (JP)

小宫雅信(KOMIYA, Masanobu)[JP/JP]

〒617-0828 京都府長岡京市馬場井料田3番地14号 Kyoto, (JP)

武村 忠(TAKEMURA, Tadashi)[JP/JP]

〒562-0044 大阪府箕面市半町4丁目12番地11-503号 Osaka, (JP)

(74) 代理人

青山 葆,外(AOYAMA, Tamotsu et al.)

〒540-0001 大阪府大阪市中央区城見1丁目3番7号

IMPビル 青山特許事務所 Osaka, (JP)

(81) 指定国 AE, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, CA, CH, CN, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, IP, KE, KG, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZA, ZW, 欧州特許 (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE), OAPI特許 (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG), ARIPO特許 (GH, GM, KE, LS, MW, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZW), ユーラシア特許 (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM)

添付公開書類

国際調査報告書

(54)Title: HETEROCYCLIC COMPOUNDS, INTERMEDIATES THEREOF AND ELASTASE INHIBITORS

(54)発明の名称 複素環式化合物およびその中間体ならびにエラスターゼ阻害剤

(1-a)

(57) Abstract

Heterocyclic compounds represented by general formula (I-a), its esters or salts thereof; and human neutrophilic elastase inhibitors, etc. containing the same as the active ingredient wherein A and B are the same of different and each represents lower alkylene optionally substituted by oxo; D represents a monocyclic or dicyclic heterocyclic group optionally substituted by oxo; R¹ and R² are the same or different and each represents lower alkyl; R³ and R⁴ are different from each other and each represents hydrogen or hydroxy, or R³ and R⁴ form together oxo; and R⁵ represents 2-benzoxasolyl, trifluoromethyl, benzylaminocarbonyle, etc.

本発明は一般式(I-a)で表される複素環式化合物、そのエステルまたはこれらの塩およびこれらを有効成分とするヒト好中球エラスターゼ阻害剤等に関する。

〔式中、AおよびBは同一または異なって、オキソで置換されていてもよい低級アルキレン基であり、Dはオキソで置換されていてもよい単環式または二環式複素環基であり、R¹およびR²は同一または異なる低級アルキル基であり、R³およびR⁴は、それぞれ異なって水素原子または水酸基であるか、両者が一緒になってオキソ基を形成し、R⁵は2ーベンツオキサゾリル、トリフルオロメチル、ベンジルアミノカルボニル等である〕

明 細 書

複素環式化合物およびその中間体ならびにエラスターゼ阻害剤

5 技術分野

本発明は医薬として有用な、特にヒト好中球エラスターゼ阻害作用を有する新規複素環式化合物、その中間体および該複素環式化合物を有効成分とするヒト好中球エラスターゼ阻害剤に関するものである。

従来技術

20

10 ヒト好中球エラスターゼ(以下単にエラスターゼということもある)は、感染症や炎症性疾患時に出現する好中球の顆粒から大量に放出されるセリンプロテアーゼの一種である。エラスターゼは、肺、軟骨、血管壁、皮膚などの生体内結合組織の間質を構成する蛋白質エラスチン、コラーゲン、プロテオグリカン、フィブロネクチンなどを分解する酵素である。また、その他の蛋白質や細胞にも作用することが明らかにされつつある。

生体内ではエラスターゼは、内因性インヒビター蛋白質である α_1 ープロテアーゼインヒビター、 α_2 ーマクログロブリン、分泌性白血球プロテアーゼインヒビターなどによってその作用が制御されながら生体の恒常性を維持している。 しかしながら、炎症部でのエラスターゼの過剰放出やインヒビターレベルの低下によりエラスターゼと内因性インヒビターのバランスが損なわれるとエラスターゼ作用の制御が崩れ、組織が傷害される。

エラスターゼの病態への関与が示唆されている疾患としては、例えば、肺気腫、成人呼吸窮迫症候群(ARDS)、特発性肺繊維症(IIP)、嚢胞性肺繊維症、慢性間質性肺炎、慢性気管支炎、慢性気道感染、びまん性汎細気管支炎、気管支拡張症、喘息、膵炎、腎炎、肝不全、慢性関節リウマチ、関節硬化症、変形性関節炎、乾せん、歯周炎、アテローム性動脈硬化症、臓器移植における拒絶反応、早期破水、水泡症、ショック、敗血症、全身性エリテマトーデス(SLE)、クローン病、播種性血管内凝固症(DIC)、虚血ー再灌流時の組織障害、角膜搬痕組織の形成、脊髄炎などが知られている。

10

従って、エラスターゼ阻害剤はこれらの疾患の治療剤、あるいは予防剤として 有用であると期待されている。かかる期待のもとに種々のエラスターゼ阻害剤が 報告されている。

例えば、欧州特許公開公報第189305号(以下、Ref. 1 ということもある) には次の一般式(A-1)で表される化合物が記載され、この化合物がエラスター ゼ阻害剤として有用であることが記載されている。

[式中、 R^1 は炭素原子 $1\sim5$ 個を含む低級アルキル、 R^2 は炭素原子 $1\sim10$ 個を含む低級アルキル等、 R^4 は水素原子等、Aは-CO-等、nは0、1または2である]

上記式には下記式の化合物も含まれる。

上記式(A-2)におけるR³には種々の置換基が含まれるが、後述する本発明 化合物における特定の置換基は包含されない。

15 また、欧州特許公開公報第291234号(以下、Ref. 2ということもある)には次の一般式(B-1)で表される化合物が記載され、該化合物が白血球エラスターゼ阻害作用を有することが記載されている。

[式中、Qはハロゲン等の置換分を有していてもよいオルトフェニレン基等、X 20 は酸素原子またはイオウ原子、Aは一CO一等、Lはフェニレン、(1~6C)ア ルカンジイル等、R⁴はアシルスルホンアミド等を意味する]

更に米国特許第5,017,610号(以下、Ref. 3ということもある)の実施例

2(63)には次の化合物(a)が記載されている。この化合物(a)の化学構造は後述する本発明化合物とは全く異なるものである。しかしこの化合物(a)は、水溶性のエラスターゼ阻害剤としての開発が最も進んでいる点において注目される。

5 発明の開示

本発明は、強いエラスターゼ阻害作用を有する新規な複素環式化合物およびそ の中間体を提供するものである

本発明は、次の一般式(I-a)で表される新規複素環式化合物、そのエステルまたはこれらの塩に関するものである。

HOOC A D B N
$$\stackrel{\circ}{H}$$
 N $\stackrel{\circ}{H}$ N $\stackrel{\circ}{H}$ R² R⁵ (I-a)

10

[式中、*印は、これが付された炭素原子が不斉原子であることを意味し、

AおよびBは同一または異なって、オキソで置換されていてもよい低級アルキレン基であり、

Dは次式で表される単環式または二環式複素環基であり、

15

20

(ここにおいて、 D^1 はメチレン基またはエチレン基であり、これらの基はオキソで置換されていてもよく、環Gは、さらに、窒素原子、酸素原子および/またはイオウ原子から選ばれる他のヘテロ原子を有していてもよい5 員 ~ 14 員の単環または二環式の飽和または不飽和複素環基を意味し、該複素環基は置換基 T^1 で置換されていてもよく、ここで T^1 は

- (i)オキソ基、
 - (ii)置換または非置換低級アルキル基、
 - (iii)置換または非置換アミノ基、

- (iv)置換または非置換カルバモイル基、
- (v) カルボキシル基または低級アルコキシカルボニル基、
- (vi)ハロゲン、低級アルコキシもしくは低級アルキルで置換されていてもよいフェニル基、および
- 5 (vii) 置換または非置換低級アルキルカルボニル基、

から選ばれる同一または異なる1~3個の基である)、

R¹およびR²は同一または異なる低級アルキル基であり、

R³およびR⁴は、それぞれ異なって水素原子または水酸基であるか、両者が 一緒になってオキソ基を形成し、

10 R 5 は次式:

$$-(C)_n - (CH_2)_m - Y^1$$

(ここにおいて、X¹およびX²はハロゲン原子であり、Y¹は水素原子、ハロゲン原子、低級アルコキシカルボニル基、低級アルキルアミノカルボニル基、アラルキルアミノカルボニル基、でラルキルオキシカルボニル基、低級アルキルカルボニル基またはアラルキルカルボニル基であるか、または次式で示される基:

$$-\langle v \rangle_{\Omega}$$

15

20

(式中、Uは酸素原子またはイオウ原子であり、Qはビニレン基またはT²で置換されていてもよいオルトフェニレン基であり、ここでT²はハロゲンで置換されていてもよい低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルカルボニルオキシ基および低級アルキルで置換されていてもよいアミノ基から選ばれる1~3個の基である)、nは0、1または2であり、mは0~5の整数である)

で表される基である]

以下、本発明化合物 (I-a) について、さらに説明する。

25 前記一般式(I-a)で表される化合物の内、R³およびR⁴が一緒になってオキソ基を形成した化合物(以下、ケトン体ということもある)は、優れたエラスターゼ阻害作用を有している。このような本発明(I-a)の優れた性質の発現には、

15

20

一般式(I-a)におけるHOOC—A—D—B-で表される部分構造が大きく寄与している。また、この部分において、前記の公知化合物とも明確に区別される。

従って、本発明化合物(I-a)の化学構造上の第一の特徴は、前記特定部分構造を有している点にある。本発明化合物(I-a)の化学構造上の第二の特徴は、前記特定部分構造部と残余の構造との組み合わせにある。

なお、前記一般式(I-a)で表される化合物の内、R³およびR⁴がそれぞれ 異なって水素原子または水酸基である化合物(以下、OH体ということもある)は、 エラスターゼ阻害剤たる前記化合物(ケトン体)の直接の製造中間体として有用で ある。

10 次に各置換基の定義について説明する。

「低級」なる用語は、特に断らない限り、この語が付された基が1~5個の、好ましくは1~4個の炭素原子を含むことを意味する。従って、「低級アルキル基」は、直鎖状または分枝状の炭素数1~5からなる炭化水素を意味し、例えばメチル、エチル、プロピル、イソプロピル、ブチル、tert-ブチル、ペンチルなどが挙げられる。「低級アルキレン基」は前記の低級アルキルから水素原子一個を除いた基を意味する。「低級アルコキシ基」は、その低級アルキル部分が上記の意味を有する低級アルキルオキシ基であり、例えば、メトキシ、エトキシ、ブトキシなどが挙げられる。

AおよびBに対して定義された「オキソで置換されていてもよい低級アルキレン基」としては、例えば、メチレン、エチレン、プロピレンの如き低級アルキレン基および-CH₂CO-で表される基や-COCH₂CO-で表されるマロニル基の如きオキソで置換された低級アルキレン基が挙げられ、メチレンが好適である。

前記一般式(1-a)におけるDは、前述のとおり定義されているが、さらに説 25 明する。

Dは前記の単環式または二環式複素環基であるが、単環式複素環基である方がより好適である。また、環中の他のヘテロ原子である窒素原子、酸素原子またはイオウ原子の数は、環Gが単環式であるときは3個以下であり、二環式であるときは5個以下である。環全体の大きさは特に制限されないが、単環式の場合は、

通常、4~9員環、好ましくは5または6員環であり、二環式の場合は、-N-D'-N-を含有する環に縮合する環が通常、5~6員である。これらの複素環基は飽和複素環基であってもよいし、不飽和複素環基であってもよい。

環G上の置換基T¹のうち、置換低級アルキル基としては、アミノ基、低級ア ルキルアミノ基、カルボキシル基、フェニル基もしくはフェニルアミノ基(これ 5 らのフェニルにはハロゲン原子、低級アルコキシ基または低級アルキル基で置換 されていてもよい)および低級アルキルカルボニル基から選ばれる置換基の1種 または2種以上を有する低級アルキル基;置換アミノ基としては、低級アルキル 基、フェニル基(ハロゲン原子、低級アルコキシ基または低級アルキル基で置換 されていてもよい)および低級アルキルカルボニル基から選ばれる1種または2 10 種で置換されたアミノ基;置換カルバモイル基としては、アミノ基上に低級アル キル基、フェニル基(ハロゲン原子、低級アルコキシ基または低級アルキル基で 置換されていてもよい)および低級アルキルカルボニル基から選ばれる置換基の 1種または2種を有するカルバモイル基;置換低級アルキルカルボニル基として は、低級アルキル基上にアミノ基、低級アルキルアミノ基、カルボキシル基、フ 15 ェニル基(ハロゲン原子、低級アルコキシ基または低級アルキル基で置換されて いてもよい)および低級アルキルカルボニル基から選ばれる置換基の1種または 2種以上を有する低級アルキルカルボニル基が挙げられる。

環G上の置換基T¹の好ましい具体例としては、オキソ基、低級アルキル基、ファミノ低級アルキル基、モノもしくはジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、フェニル低級アルキル基、フェニルアミノ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、アミノ基、モノもしくはジ低級アルキルアミノ基、フェニルアミノ基、フェニルアミノ基、フェニルアミノ基、フェニルを、低級アルキルフェニル基、カルボキシル基、カルバモイル基、モノもしくはジ低級アルキルカルバモイル基などが挙げられる。なお、ここに挙げたフェニルにはハロゲン、低級アルコキシまたは低級アルキルが置換されていることもある。

-A-D-B-で表される基の好ましい例としては次式で表される基が挙げられる。

(式中、A、BおよびD1は前掲と同じものであり、環G1は前記環Gのうち、単環式複素環基を意味する。すなわち、環G1は窒素原子、酸素原子および/またはイオウ原子から選ばれる $1\sim3$ 個の他のヘテロ原子を有していてもよい5 員~9 員、好ましくは、5 員~6 員の、飽和または不飽和の単環式複素環基を意味し、該単環式複素環基は前記と同じ置換基T1を $1\sim3$ 個有していてもよい)

更に具体的には-A-D-B-で表される基の好ましい例としては次式で表される基が挙げられる。

$$-A^{1}-N$$
 $D^{2}-D^{3}$
 $N-B^{1}-$

10 (式中、 A^1 はメチレン基または $-CH_2CO-$ で表される基であり、 B^1 はメチレン基または $-COCH_2-$ で表される基であり、 D^2 および D^3 は同一または異なって、低級アルキルで置換されていてもよいビニレン基であるか、オキソまたは低級アルキルで置換されていてもよいメチレン基であり、 D^1 は前掲と同じものである。但し、 D^2 および D^3 がともに低級アルキルで置換されていてもよい ビニレン基である場合を除く)

次に、HOOC-A-D-B-で表される基の具体例を挙げる。これらの内でも $(1)\sim(6)$ 、特に(1)または(2)が好適である。

(1)
$$\frac{1}{1} + \frac{1}{1} +$$

10

15

20

(10)
$$HOOCN_{N}$$
 (11) $HOOCN_{N}$ (12) $HOOCN_{N}$ (13) $HOOCN_{N}$ (14) $HOOCN_{N}$ (15) $HOOCN_{N}$ (16) $HOOCN_{N}$ (17) $HOOCN_{N}$

R¹およびR²に対して定義された「低級アルキル基」の例としては、イソプロピルが最適であり、このほかメチル、エチル、プロピル、ブチル、secーブチル、tert-ブチル、2ーメチルブチルなどが挙げられる。なお、R¹およびR²が結合している炭素原子は不斉炭素である。

R⁵としては、前記の式で示される範囲のいずれの基も含み得るが、より具体 的には、n-ブチルカルボニルの如き低級アルキルカルボニル基;ベンジルカル ボニルの如きアラルキルカルボニル基;メトキシカルボニルやnープロピルオキ シカルボニルの如き低級アルコキシカルボニル基;ベンジルオキシカルボニルの 如きアラルキルオキシカルボニル基;n-プロピルカルボニルジフルオロメチル の如き低級アルキルカルボニルジフルオロメチル基;ベンジルカルボニルジフル オロメチルの如きアラルキルカルボニルジフルオロメチル基;nープロピルオキ シカルボニルジフルオロメチルの如き低級アルキルオキシカルボニルジフルオロ メチル基;ベンジルオキシカルボニルジフルオロメチルの如きアラルキルオキシ カルボニルジフルオロメチル基;n-プロピルアミノカルボニルジフルオロメチ ルの如き低級アルキルアミノカルボニルジフルオロメチル基:ベンジルアミノカ ルボニルジフルオロメチルの如きアラルキルアミノカルボニルジフルオロメチル 基;n-プロピルアミノカルボニルの如き低級アルキルアミノカルボニル基;ベ ンジルアミノカルボニルの如きアラルキルアミノカルボニル基;トリフルオロメ チルやモノクロロメチルの如きハロゲノ低級アルキル基;水素原子;置換されて いてもよいベンツオキサゾリルの如き窒素原子と酸素原子もしくはイオウ原子を 含む置換または非置換の単環式または二環式の複素環基などが挙げられる。とく

に好ましいR⁵としてはトリフルオロメチル基、ベンツオキサゾリル基またはベンジルアミノカルボニル基が挙げられる。

すでに述べたようにエラスターゼ阻害活性を有するのは、 R^3 および R^4 が一緒になってオキソ基を形成した化合物(ケトン体)であり、 R^3 および R^4 の一方が水素原子であり、他方が水酸基である化合物(OH体)はケトン体の直接の原料である。すなわち、本発明化合物(I-a)の内、エラスターゼ阻害活性を有する化合物は次の一般式(I-b)に包含されるケトン体である。

HOOC
$$A$$
 D B N N N R^2 R^5 (I-b)

[式中、A、B、D、R¹、R²およびR⁵は前掲と同じものである]

10 エラスターゼ阻害作用の強さの程度および水性溶媒に対する溶解性の観点から すれば、エラスターゼ阻害剤としてより好ましい本発明化合物は次の一般式(I - c)で示される化合物およびその薬学的に許容される塩である。

$$D^{2}-D^{3}$$
 O $N-B_{1}$ $N-B_{1$

[式中、A¹、B¹、D¹、D²、D³およびR⁵は前掲と同じものである。但し、 D²およびD³がともに低級アルキルで置換されていてもよいビニレン基である 場合を除く]

前記一般式(I-c)に含まれる化合物の内でも好適なのは、次に挙げる化合物 またはその薬学的に許容される塩である。なかんずく化合物 1 や化合物 2 および これらの薬学的に許容される塩が特に好ましい。

20 化合物1:

15

2-(3-p)ルボキシメチルー2-pキソー1-qミダゾリジニル)アセチルーL-rバリルーN-[(1S)-3,3,3-rリフルオロー1-qソプロピルー2-pキソプロピル]ーL-pロリンアミド、

化合物2:

25 2-(3-カルボキシメチル-2,4-ジオキソ-1-ピリミジニル)アセチ

 $\mathcal{N}-\mathsf{L}-\mathcal{N}$ リ $\mathcal{N}-\mathsf{E}((1\,\mathsf{S})-2-(2-\mathcal{N})$ ンプロピルー $(2-\mathcal{N})$ カー $(2-\mathcal{N})$

化合物3:

2-(4-カルボキシメチル-2,3-ジオキソ-1-ピペラジニル)アセチル-L-バリル-N-[(1S)-2-(2-ベンツオキサゾリル)-1-イソプロピル-2-オキソエチル]-L-プロリンアミド、

化合物4:

5

10

25

 $2-(3-\pi)$ ルボキシメチルー2, 4-ジオキソー1-ピリミジニル)アセチルーL-バリルー $N-[(1\ S)-3-$ ベンジルアミノー1-イソプロピルー2, 3-ジオキソプロピル]-L-プロリンアミド、

化合物5:

 $2-(4-カルボキシメチル-2,5-ジオキソ-1-ピペラジニル)アセチルーL-バリルーN-<math>[(1\ S)-2-(2-ベンツオキサゾリル)-1-イソプロピル-2-オキソエチル]-L-プロリンアミド、$

15 化合物 6:

2-(3-p)ルボキシメチルー2, 5-iジオキソー1-iくダゾリジニル)アセチルーL-iバリルーN-[(1S)-3,3,3-iリフルオロー1-iイソプロピルー2-iオキソプロピル]ーL-iロリンアミド、

化合物7:

このほか本発明化合物(I-a)に包含される化合物としては、後述する試験例や製造実施例において具体的に記載されているものが挙げられるが、更には以下の化合物、そのエステルおよびこれらの塩が例示される。

 $2-(3-\pi)$ ルボキシメチルー $2-\pi$ キソー $1-\Lambda$ ミダゾリジニル)アセチルーLーバリルー $N-[(1S)-(3-\pi)$ チルー $1-\Lambda$ ソプロピルー $2,3-\pi$ コピル)] ー $L-\pi$ ロリンアミド;

2-(3-カルボキシメチル-2-オキソ-1-イミダソリジニル)アセチルーL

ーバリルーNー [(1 S)-(3-ベンジル-1-イソプロピルー2,3-ジオキソプロピル)] -L-プロリンアミド;

 $2-(3-\pi)$ ルボキシメチルー $2-\pi$ キソー $1-\pi$ ミダゾリジニル)アセチルーL ーバリルーNー $\{(1\ S)-(3-\pi)$ ジルオキシー $1-\pi$ イソプロピルー2, $3-\pi$ ジオキソプロピル) $\}$ ーLープロリンアミド・

2-(3-カルボキシメチル-2-オキソ-1-イミダゾリジニル)アセチル-L

10 -バリル-N- [(1 S)-(3, 3-ジフルオロ-4-プチル-1-イソプロピル-2, 4-ジオキソブチル)] -L-プロリンアミド;

2-(4-n)ルボキシメチルー2, 5-iジオキソー1-iペラジニル)アセチルー L-iバリルーNー $[(1\ S)-(3\ ,3-i$ ジフルオロー4-iベンジルー1-iイソプロ $(1\ S)-(3\ ,3-i$ ブアルカリンアミド:

15 $2-(3-\pi)\nu$ ボキシメチルー2, $4-\Im$ ジオキソー $1-\Im$ リミジニル) アセチルー L-バリルーN- [(1 S) $-(3,3-\Im$ ジフルオロー $4-\Im$ ロポキシー1-イソプロピルー2, $4-\Im$ ジオキソブチル)] $-L-\Im$ ロリンアミド;

 $2-(3-\pi)$ ルボキシメチルー2, 5-ジオキソー1-イミダゾリジニル)アセチルーL-バリルーN- [(1S)-(3, 3-ジフルオロー4-ベンジルオキシー1

2-(3-カルボキシメチル-2,5-ジオキソ-1-イミダゾリジニル)アセチ

25 ν -L-バリル-N- [(1 S)-(3, 3-ジフルオロー4-ベンジルアミノー1 -イソプロピルー 2, 4 -ジオキソブチル)] -L-プロリンアミド;

 $2-(3-\pi)$ ルボキシメチルー 2, 5-ジオキソー 1-イミダゾリジニル)アセチルー L-バリルーN- $\{(1\ S)-(1-$ イソプロピルー 2-オキソエチル) $\}-L$ ープロリンアミド;

 $2-(3-\pi)$ ルボキシメチルー2, $5-\overline{y}$ オキソー $1-\overline{1}$ -イミダゾリジニル)アセチルー $L-\overline{N}$ - $N-[(1S)-(3-\overline{1})$ - $1-\overline{1}$ -イソプロピルー $2-\overline{1}$ +ソプロピル)] $-L-\overline{1}$ - $1-\overline{1}$ -

2-(3,4-ビスカルボキシメチル-2,5-ジオキソ-1-イミダゾリジニル) アセチルーL-バリルーN- [(1S)-(3,3,3-トリフルオロ-1-イソプロピル-2-オキソプロピル)] -L-プロリンアミド:

2-(3-ベンジルー4-カルボキシメチルー2, 5-ジオキソー1-ピペラジニル)アセチルーL-バリルーN- [$(1\ S)-(3\ ,3\ ,3-$ トリフルオロー1-イソプロピルー2-オキソプロピル)] -L-プロリンアミド;

10 $2-(5-r \le J-3-h)$ ルボキシメチルー2, 4, 6-kリオキソー1-lリミジニル)アセチルーL-lリルーN-[(1S)-(3,3,3-k)リフルオロー1-lイソプロピルー2-オキソプロピル)] -L-プロリンアミド;

 $2-(3-カルボキシメチル-6-ジェチルアミノ-2,4-ジオキソ-1-ピリミジニル) アセチルー LーバリルーNー <math>\{(1\,S)-(3,3,3-トリフルオロ-1\}$

2-(3-カルボキシメチル-4-フェニルアミノ-2,6-ジオキソー1-ピリ

20 ミジニル)アセチルーLーバリルーNー [(1 S)ー(3, 3, 3ートリフルオロー1 ーイソプロピルー2ーオキソプロピル)] ーLープロリンアミド;

 $2-(5-r \le J \ne N-3-n N + N-2, 6-v \ne N-1-r = N-1-r = N-1-n = N$

D-1-1-1プロピルー2-3キソプロピル)] -L-1ロリンアミド; 2-(4-3)ルボキシー3-3ルボキシメチルー2, 6-33キソー1-12 ジェル)アセチルー1-バリルー1-バリルー1-イソプロピルー1-オキソプロピル)] -1-プロリンアミド;

2-[3-カルボキシメチルー4-(4-メチルフェニル)-4-フェニルー2-オキソー1-イミダゾリジニル]アセチルーL-バリル-N-((1S)-(3,3,3)

3ートリフルオロー1ーイソプロピルー2ーオキソプロピル)]ーLープロリンアミド;

2-(4-n)ルボキシメチルー2-7ェニルー3, 9-ジオキソー<math>1, 4-ベンソジアゼピンー<math>1-1ル)アセチルー1-バリルー1-バリルー1-(1 S)-(3, 3, 3-トリフルオロー1-イソプロピルー1-オキソプロピル)] -1-プロリンアミド:

15 2-[3-n)ルボキシメチルー4-(N,N-i)メチルカルバモイル)-1-1ミダンリジニル] アセチルーL-バリル-N-[(1S)-(3,3,3-)]フルオロー1-イソプロピル-2-オキソプロピル)] -L-プロリンアミド;

4ー(3ーカルボキシメチルー2ーオキソー1ーイミダゾリジニル)イソバレリル ーLーバリルーNー [(1 S)ー(3,3,3ートリフルオロー1ーイソプロピルー

20 2ーオキソプロピル)]ーLープロリンアミド;

2-(3-p)ルボキシメチルー2-オキソー1-ベンツイミダゾリジニル)アセチルーL-バリルーN- [(1 S)-(3, 3, 3-トリフルオロ-1-イソプロピル-2-オキソプロピル)] -L-プロリンアミド;

本発明化合物(I - a)のエステルとしては公知のエステル残基を有するものはいずれも含み得るが、メチルエステル、エチルエステル、プロピルエステル、tert-ブチルエステルの如き低級アルキルエステル;メトキシメチルエステルの如き低級アルコキシ低級アルキルエステル;ベンジルオキシメチルエステルの如きアラルキルオキシ低級アルキルエステル;ベンジルエステル;ピリジルメチルエステル、2-モルホリニルメチルエステル、3-フリルメチルエステルの如き

10

15

ヘテロ原子を1個または2個含んでいてもよい飽和または不飽和の5または6員の1価単環式基で置換されている低級アルキルエステル;ハロゲン原子、低級アルキル、低級アルコキシ、ニトロ、低級アルキルアミノまたは/および低級アルコキシカルボニルが置換されていてもよいフェニルエステルなどが挙げられる。

本発明化合物(I-a)の塩としては、特に限定されることはないが、薬学的に許容される塩が好ましく、例えば、トリメチルアミン、トリエチルアミン、Nーメチルモルホリンなどの有機塩基との塩;ナトリウムやカリウムなどの無機金属との塩がその例として挙げられる。また、本発明の化合物の内のいくつかは酸付加塩を形成する。このような酸付加塩としては、酒石酸、フマル酸、酢酸、乳酸、コハク酸、メタンスルホン酸、マレイン酸、マロン酸、グルコン酸、アスパラギン酸の如きアミノ酸などの有機酸との塩あるいは塩酸、リン酸などの無機酸との塩が挙げられる。

本発明化合物 (I-a)は、ときとして水和物や溶媒和物として存在することもある。また、本発明化合物 (I-a) は光学活性体や立体異性体またはこれらの混合物として存在しており、これらの総てが本発明に包含される。

また、本発明は、水溶性の本発明化合物を有効成分とするヒト好中球エラスターゼ阻害剤に関するものである。そこで次に試験例を挙げて本発明化合物のヒト好中球エラスターゼに対する阻害作用などについて説明する。

試験例1 ヒト好中球エラスターゼ阻害活性

- 本試験はin vitroにおける本発明化合物のヒト好中球エラスターゼに対する阻害活性を試験したものである。
- 1.9M塩化ナトリウム、0.38%ポリエチレングリコール6000および
 0.0019% Brij-35を含むHEPES(133mM、pH7.5)緩衝液に1.9 m
 単位/mlヒト好中球エラスターゼ(Sigma社)を溶解した液を調製した。この溶液の
 210μlと40μlの本発明化合物の溶液(10-8~10-5M)を混合し、3
 7℃で6分間プレーインキュベートした。これに4mMのサクシニルーアラニルー
 プロリルーアラニルー4ーメチルクマリルー7ーアミド(基質溶液、ペプチド研
 究所)50μlおよび蒸留水100μlを添加し、更に37℃で20分間反応させ
 た後、生成した7-アミノー4-メチルクマリン濃度を蛍光強度(励起波長38

0 nm、蛍光波長460 nm)で測定した。

なお、前記「Brij-35」とは、ポリオキシエチレン(23)ラウリルエーテルを 意味し、HEPESはN-(2-ヒドロキシエチル)ピペラジン-N'-(2-エタ ンスルホン酸)を意味する。

5 エラスターゼ阻害活性(阻害率)は次式に基づいて計算し、そして、本発明化合物の濃度-阻害率曲線より50%阻害濃度(IC₅₀値)を算出した。結果を第1表に示す。

なお、次式においてAは本発明化合物を添加したときの蛍光強度を意味し、B は本発明化合物を添加しないときの蛍光強度を意味する。

10 阻害率(%)=(1-A/B)X100

第1表 エラスターゼ阻害活性

ROOC-A-D-B N T	н о Д. Д.	
ROOC-A-D-B-	R ⁵	7
HOOC N N	CF ₃	0. 010
HOOC_N_N_	→NT)	0. 024
HOOC N N		0. 021
HOOC N N	→ND	0. 030
HOOC_N_N_	-ND	O. 062
HOOC N N	CF ₃	O. 082
HOOC N N N	√N C	O. 067
HOOC-N-N-	-%\\	O. 027
HOOC N N		0. 045
	HOOC N N N N N HOOC N N N H H HOOC N N N H H H H H H H H H H H H H H H H	ROOC-A-D-B- ROOC-A-D-B- ROOC-A-D-B- R5 HOOC N N CF3 HOOC N N CF3 HOOC N N CF3 HOOC N N CF3 HOOC N N CF3

(第1表のつづき)

			(第1表のつつ
化合物番号	ROOC-A-D-B-	\mathbb{R}^{5}	IC ₅₀ (μM)
I-b-11	HOOC N N	COOCH ₃	0. 007
I-b-12	HOOC N N		0. 020
I-b-13	HOOC N N	-NI	0. 042
I-b-14	HOOC N N	~\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	0. 035
I-b-15	HOOC N N	~\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	0. 014
I-b-16	HOOC N N	→NII	0. 027
I-b-17	HOOC N N	~N N N	0. 023
I-b-18	HOOC N N	→N_C	0. 017
I-b-19	HOOC_N_N_	-\name{\sqrt}	O. 005
I-b-20	HOOC N N	√° C	O. 033
I-b-21	HOOC N N	COOCH3	O. 006

(第	1	表の	つづ	きり
1/1/	-			~ ,

	T		(第1表のつづ)
化合物番号	ROOC-A-D-B N N N R ⁵		ΙC ₅₀ (μΜ)
<u> </u>	ROOC-A-D-B-	R ⁵	1
I-b-22	HOOCNIN	~\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	0. 043
I-b-23	HOOC N N	CF ₃	0. 028
対照(a)	(H ₃ C) ₃ C O O H O N COOH		0. 017
対照(b)	HNTN-PH	CF ₃	1.0

第1表に示すように本発明化合物のヒト好中球エラスターゼに対する50%阻 客濃度($I C_{50}$)は0.082 μ M以下であり、その内のいくつかは対照化合物(a)とほぼ同等であった。すでに述べたように対照化合物(a)は、米国特許第5,017,610号公報の実施例2(63)に記載されており、化合物コードが「ONO-5046」として知られている現在開発中のヒト好中球性エラスターゼ阻害剤である。

また、本発明化合物のヒト好中球性エラスターゼに対する阻害活性(I C_{so})

10 は、第1表に示されている対照化合物(b)よりも遙かに強かった。対照化合物
(b)は、新規であるが、HOOC-A-で表される基を持っていない点において、
一般式(I-a)には包含されない。

試験例2 ヒト好中球エラスターゼ誘発肺出血に対する抑制作用

ハムスターにヒト好中球エラスターゼを気管支内投与すると肺において出血が 誘発される。エラスターゼ投与の一定時間後に経気道的に肺を洗浄して得られる 気管支肺胞洗浄液中にはヘモグロビンが検出される。本実験は、このヘモグロビ ン濃度を測定することにより本発明化合物によってこの出血がどの程度抑制されるかを試験したものである。

ハムスター(Syrian系、8-10 週齢の雄性)を次の3群(1群5匹)に分け、そして、各群について以下の処理を行った。

5 (A)溶媒投与対照群(無処理群):

ハムスターの気管支内に 0.2 mlの生理食塩水を投与し、1時間後に生理食塩液 2.5 mlで経気道的に肺胞を 5 回洗浄し、その肺胞洗浄液 1 2.5 ml中のヘモグロビン濃度 (4 1 4 nmの吸光度)を測定した。その測定値をAとした。

(B)ヒト好中球エラスターゼ投与群(本発明化合物非投与群):

25単位のヒト好中球エラスターゼ(エラスチンプロダクト社)を溶解した生理 食塩水0.2mlをハムスターの気管支内に投与して肺出血を誘発せしめた。エラスターゼ投与の1時間後、(A)と同様にして肺胞洗浄液中のヘモグロビン濃度を 測定した。その測定値をBとした。

(C)ヒト好中球エラスターゼ投与群(本発明化合物投与群):

15 ハムスターにリン酸緩衝化生理食塩水(pH 7.4)に溶解した所定量の本発明化合物を後述の方法により投与し、さらに前記と同様の方法によりヒト好中球エラスターゼを投与した。そして、その1時間後に(A)と同様にして肺胞洗浄液中のヘモグロビン濃度を測定した。その測定値をCとした。

本発明化合物の投与方法:

- 20 本発明化合物のハムスターへの投与は2種類の方法で行った。そのひとつの方法は、エラスターゼ投与の5分前に本発明化合物含有溶液を静脈内急速投与 (Intravenous bolus-administration)する方法であり、別な方法はエラスターゼ投与の10分前から70分間、本発明化合物含有溶液を静脈内持続投与 (Intravenous infusion)する方法である。
- 25 出血抑制率(%)は次式に従って算出した(5例平均)。なお、式中、A、BおよびCは前記の意味を有し、そして実験結果は第2表に示す。

出血抑制率 (%)=[1-(C-A)/(B-A)] X100

2023 一ノクケーと微発励出用和制作性	第2表	エラスターゼ誘発肺出血抑制作用
----------------------	-----	-----------------

	1	****	-10.4-	11 14 14 TOT (2-141)		
化合物番号	(Ir	静脈内急速 ntravenous dministra	s bolus		脈内持続i venous-in	
		投与量(mg	/kg)	投	∍量 (mg/kg	/hr)
	(30)	(10)	(3)	(10)	(3)	(1)
I-b-1		97	61	94	71	54
I-b-2	97	66	24	93	62	50
I-b-3		77	20	90	78	32
I-b-4		88	57	95	76	41
I-b-5		67	20	90	73	55
I~b−7		64	50	72	53	51
I-b-8		78	63		69	33
Ib-9		48			 	
I-b-10		76	32	92	69	52
I-b-11		93	61	94	43	32
I-b-12		99	70	89	47	31
I-b-13	91	67	32	78	44	
I-b-14	81	72	37	53	57	39
対照 (a)	(200)	(100)	(30)	(100)	(30)	(10)
2.7/11/(0)	99	74	28	60	43	18

表中の数字は出血阻害率(%)を示す。但し、カッコ内は投与量を示す。

第2表に示すように本発明化合物のヒト好中球ヒトエラスターゼ誘発肺出血抑制作用は、対照化合物(a)よりも遙かに優れていた。

5 試験例3 マウスにおける急性毒性試験

本発明化合物をリン酸緩衝化生理食塩水(pH7.4)に溶解し、7週齢の雄性 Std:ddy系マウス(1群6匹)の尾静脈内に投与した。24時間後に生死を判定して次の第3表に示す結果を得た。

	第	3 隶	: 余	性	粜	性
--	---	-----	-----	---	---	---

	2000年11	•
化合物 番 号	静脈内投与の用量 (mg/kg)	生存率*
I-b-1	300	6/6
I-b-2	300	6/6
I-b-3	300	6/6

*生存試験動物数/試験動物数

試験例4 水性溶液に対する溶解度

本発明化合物の水性溶媒に対する溶解度を測定し、第4表の結果を得た。なお、 5 第4表におけるpH値は、本発明化合物を蒸留水に溶解させたときの値である。

第4表 溶解度(25℃)

溶解度(mg/ml)				
0.1Mリン酸緩衝液(pH7.4)	水			
>1000	>1000 (pH2. 3)			
>100	5. 0 (pH2. 8)			
>100	8. 7 (pH2. 6)			
約20	0. 012 (pH4. 7)			
	溶解度(mg/ml 0.1Mリン酸緩衝液(pH7.4) >1000 >100 >100			

第4表に示すように本発明化合物の水性溶媒に対する溶解度は、100mg/ml 以上であり、対照化合物(a)よりも優れていた。

以上の試験例の結果からして、本発明化合物は優れた水溶性エラスターゼ阻害 剤であり、種々の疾患、特に急性肺疾患の治療剤として有用である。 10

本発明化合物の投与量は、投与方法、症状、年齢などにより異なるが、通常、 1日につき、体重60kg当たり約2~5000mg、好ましくは約10~2000 mg、特に好ましくは $30\sim1500mg$ である。投与経路は、経口投与でもよいが、 非経口投与、特に静脈内投与が推奨される。

15 本発明化合物は、製剤の形で投与されるのが一般的である。これらの製剤は、 本発明化合物と製剤担体とを配合することにより調製できる。例えば、非経口投 与製剤たる液剤における製剤担体としては、水、生理食塩水などの溶剤が必須の 成分であり、このほか等張化剤、無痛化剤、pH調節剤、緩衝剤、保存剤などの

補助成分が、適宜、配合される。

注射剤(injection)の如き液剤は、本発明化合物を注射用生理食塩水などの溶剤に溶解し、所望により溶解の前もしくは後にその他の補助成分を配合することにより調製できる。 凍結乾燥製剤は、このような液剤を凍結乾燥することにより調製でき、投与するとき再溶解される。

また、本発明は次の一般式(II)で表される化合物またはその塩に関するものである。

$$D^2 - D^3$$

ROOC-A-N N-B-COW (II)

「式中、A、B、D¹、D²およびD³は前掲と同じものであり、Rはカルボキシル保護基であり、Wは水酸基、ハロゲン原子または低級アルキルカルボニルオキシ基の如き活性カルボン酸エステルの残基である。但し、A、B、D¹、D²およびD³の内の1つは、オキソで置換された基であり、かつ、D²およびD³がともに低級アルキルで置換されていもよいビニレン基である場合を除く〕

次に本発明化合物(I-a)および(II)の製造方法について説明する。

15 本発明化合物(I-a)の構造は、1個のプロリンの両端に2個のアミノ酸が結合したトリペプチド誘導体である。従って、本発明化合物(I-a)は、主としてアミ ド化反応により製造することができる。

更に具体的には本発明化合物(I-a)および(II)は、後述の反応式 [反応式 1] に従って製造される。

また、〔反応式1〕におけるWは前述のとおりであるが、好ましくは水酸基や ハロゲン原子であり、 X_3 はハロゲン原子であり、その他の記号は前記に同じである。

〔反応式1〕 **(III)** (IV) ROOC-A-x3 工程1 -B-COOR (VI) 工程2 工程3 (VIII) 工程4 (I-d) (I-b)

前記の〔反応式1〕において、工程1は、公知化合物(III)と(IV)とを反応させて化合物(V)となす工程である。本工程は、水素化ナトリウムやリチウムtertープトキシの如き塩基の存在下、無水ジメチルホルムアミドの如き溶媒中におい

15

て両原料化合物を混合撹拌することにより実施できる。本工程は $0\sim45$ ℃において $0.5\sim20$ 時間行われる。

ここにおいて、化合物(VI)におけるカルボキシル保護基Rは、化合物(IV)におけるそれと同一であってもよいが、相違する方が好ましい。例えば、一方がtertープチルの如き酸・塩基分解性基であるとき、他方はベンジルの如き加水素分解性基が採用される。

かくして得られる化合物(VII)は工程3の原料として使用される。工程3は化 合物(VII)におけるBが結合している側のカルボキシル保護基Rを脱離し、Wが 水酸基である化合物となし、これを必要に応じてハロゲン原子などに変換するこ とにより実施できる。

カルボキシル保護基Rの脱離方法のひとつである酸・塩基分解反応は、-30~100℃、好ましくは0℃~室温において、溶媒中、前記化合物(VII)と酸または塩基とを接触させることにより実施できる。ここにおいて酸としてはトリフルオロ酢酸、塩酸、臭化水素酸、硫酸、酢酸などが挙げられ、塩基としては水酸化ナトリウムや炭酸ナトリウムなどが挙げられる。溶媒としては、水、エタノール、塩化メチレン、酢酸エチル、テトラヒドロフラン、ベンゼン、トルエンまたはこれらの混合物などが挙げられる。

また、加水素分解によるカルボキシル保護基Rの脱離は、溶媒中、触媒の存在下、化合物(VII)を水素ガスで処理することにより有利に実施できる。触媒としては、白金、パラジウム、ラネーニッケルなどが挙げられ、溶媒としては酢酸エチルやエタノールが挙げられる。本加水素分解反応は約60℃以下、通常、室温で行われる。

25 なお、カルボキシル保護基の脱離によりWが水酸基である化合物(II')が得られたときは、所望によりこの水酸基を別な活性基やハロゲン原子に変換することは容易である。

かくして得られる化合物(II')は工程4の原料として使用される。

工程4は化合物(II')と化合物(VIII)とをアミド結合でもって結合させて本発

10

25

明化合物(I-d)を製造する工程である。すなわち本工程はペプチド製造の常法に従って実施できる。例えば、本工程4は、トリエチルアミンの如き塩基の存在下または非存在下、無溶媒または塩化メチレンやジメチルホルムアミドの如き溶媒中、化合物(II')と化合物(VIII)とを混合撹拌することにより実施できる。化合物(II')におけるWが水酸基であるときは、本工程4は1-エチルー3-(3-ジメチルアミノプロピル)カルボジイミドやN,N'-ジシクロヘキシルカルボジイミド、1,1'-カルボニルジイミダゾール、炭酸N,N'-ジスクシンイミジルの如き縮合剤の存在下に行うのが有利である。また、Wが水酸基であるとき、本工程はトリエチルアミンやN-メチルモルホリン、好ましくはN-メチルモルホリンのような第三級アミンの存在下、化合物(II')とエチルクロロホルメートとを反応させ、次いで化合物(VIII)を反応させることにより実施してもよい。

なお、化合物(VIII)の大部分は公知であり、公知でないものは、例えば後記実施例6もしくは7に記載の方法またはこれに準じる方法に従って製造することができる。

15 かくして得られる本発明化合物(I-d)(OH体)は新規であり、エラスターゼ 阻害剤として有用な本発明化合物(I-b)(ケトン体)の直接の原料として次の工程 5 において使用される。工程 5 は化合物(I-d)の水酸基を酸化し、次いで所望によりカルボキシル保護基を先に説明した方法により脱離する工程である。本工程の酸化反応は塩化メチレンやジメチルホルムアミド、テトラヒドロフラン、酢酸エチル、トルエンの如き溶媒中、化合物(I-d)に酸化剤を作用させることにより実施できる。

酸化剤としてはヨードベンゼン誘導体であるデスーマーチン (Dess-Martin) 試薬が挙げられる。また、ジメチルスルホキシドの存在下における五酸化リンによる酸化、ジメチルスルホキシドの存在下における 1-x チルアミノプロピル) カルボジイミドーC 1_2 CHCOOHによる酸化またはオキザルクロライドとトリエチルアミンの組み合わせによる酸化 (スワン: Swern酸化) も有望な方法である。

全工程を通じて、D部分などに遊離のアミノ基やカルボキシル基が存在するときは、必要に応じてこれらの基を通常の保護基で保護しておき、所望の工程にお

いて当該保護基を脱離することが推奨される。

かくして得られる本発明化合物がエステル体であるときは所望によりカルボン酸体となしたり、カルボン酸体であるときは所望によりエステル体に導いたり、 これらを塩に変換したりすることができる。また、本発明化合物が各種の異性体 であるときはこれらを常法により分離することもできる。

発明を実施するための最良の形態

次に製造実施例および製剤実施例を挙げて本発明をさらに詳細に説明する。 なお、以下の実施例においては、以下の意味を有する略号が使用されることも ある。

10 t-Bu:tert-ブチル基

Bn:ベンジル基

LSIMS:液体二次イオン質量分析

1H-NMR:プロトン核磁気共鳴分光分析

APCIMS(またはAPCI-MS):大気圧化学イオン化質量分析

15 IR:赤外分光分析

実施例1:化合物(VII)の製造(工程1および2)

2ーオキソイミダゾリジン0.30gおよびプロモ酢酸tertープチル1.50gを含む無水ジメチルホルムアミド10mlに、氷冷下リチウムtertープトキシド0.60gを加え同温度で30分間撹拌し、次いで室温で1時間撹拌した。反応液を氷中に注ぎ、析出した結晶を水で洗った後送風乾燥した。粗結晶を酢酸エチルから再結晶して目的とする0.86gの1,3ービス(tertープトキシカルボニルメチル)-2ーオキソイミダゾリジンを白色結晶として得た。

融点100~102℃

25 LSIMS(m/z):315[(M+H)+] ${}^{1}H-NMR(300MHz,CDCl_{3},\delta):1.46$ (18H, s), 3.54 (4H, s), 3.89 (4H, s)

実施例2:化合物(VII)の製造(工程1および2)

工程 1 :化合物(V)の製造

2,4ージオキソピリミジン1.0gを含む無水ジメチルホルムアミド溶液10 mlにプロモ酢酸ベンジル2.5gおよび炭酸カリウム2.5gを加え、室温にて15時間撹拌した。反応液を水中に注ぎ、酢酸エチルで抽出した。抽出液を飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去し、析出した結晶をジエチルエーテルで洗浄し、目的とする1ーベンジルオキシカルボニルメチルー2,4ージオキソピリミジン1.4gを無色結晶として得た。

10 融点192-194℃

5

15

LS IMS (m/z): 261 $[(M+H)^+]$

 1 H-NMR(300MHz, $_{6}$ -DMSO, $_{\delta}$):4.59 (2H, s), 5.20 (2H, s), 5.62 (1H, d), 7.37 (5H, m), 7.65 (1H, d), 11.4 (1H, s)

工程2:化合物(VII)の製造

前工程で得た化合物1.0gを含む無水ジメチルホルムアミド10mlに、氷冷下水素化ナトリウム(純度60%)0.18gを徐々に加えた後、氷冷下15分間撹拌した。次いで、プロモ酢酸tert-プチル0.9gを加え、室温で一時間撹拌後、反応液に飽和の塩化アンモニウム水を加え、酢酸エチルで抽出した。抽出液を飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー〔溶媒:nーヘキサン-酢酸エチル(2:1)〕により精製して目的とする1ーベンジルオキシカルボニルメチルー3ーtertープトキシカルボニルメチルー2,4ージオキソピリミジン1.2gを無色油状物として得た。

25 LS IMS (m/z): 3 7 5 $[(M+H)^+]$

 1 H-NMR(300MHz,CDCl₃, δ):1.46 (9H, s), 4.51 (2H, s), 4.58 (2H, s), 5.21 (2H, s), 5.81 (1H, d), 7.10 (1H, d), 7.36 (5H, m) 実施例3:化合物(II)の製造(工程3)

28

実施例1で得た1.14gの1,3-ビス(tert-ブトキシカルボニルメチル)-5 2ーオキソイミダソリジンを含むエタノールと水からなる等量混合液 20mlに水 酸化カリウム0.22gを加え70℃にて5時間攪拌した。エタノールを減圧留 去した後、残渣に飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、水層を酢酸エチルで洗 浄した。次いで水層を10%塩酸で酸性にした後、酢酸エチルで抽出した。抽出 液を硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を減圧留去し、析出結晶を酢酸エチル 10 より再結晶して目的とする2-[(3-tert-プトキシカルボニルメチル)-2-オキソー1-イミダゾリジニル]酢酸0.30gを無色結晶として得た。

融点:112-113℃

LSIMS(m/z):259[(M+H)+]

 1 H-NMR(300MHz,CDCl₃, δ):1.46 (9H, s), 3.53 (4H, s), 3.89 15 (2H, s), 4.01 (2H, s), 7.11 (1H, br s)

実施例4:化合物(II)の製造(工程3)

実施例2で得た1-ベンジルオキシカルボニルメチル-3-(tertープトキシ カルボニルメチル)-2,4-ジオキソピリミジン1.2gを含む酢酸エチル20 20 mlに20%水酸化パラジウム50mgを加え、水素気流下室温にて1時間撹拌した。 触媒を瀘去した後、瀘液を減圧濃縮し、目的とする2-(3-tert-プトキシカ ルボニルメチルー2,4ージオキソー1ーピリミジニル)酢酸0.7g(無色粉末) を得た。

 1 H-NMR(300MHz,CDCl₃, δ):1.46 (9H, s), 4.51 (2H, s), 4.59 25

(2H, s), 5.86 (1H, d), 7.17 (1H, d)

実施例 5:化合物(II)の製造(工程3)

実施例1または実施例2と同様にして得た化合物(VII)を実施例3または実施例4と同様に処理して次の第5表に示す化合物(II)を得た。

第5表 化合物(II)

	第5表 化合物(II)			
	化合物	物性		
II-4	t-BuOCO N N COOH	LSIMS (m/z): 287 ([M+H] ⁺) H-NMR (300MHz, CDCl ₃ , δ): 1.47 (9H, s), 3.71 (4H, br s), 4.15 (2H, br s), 4.20 (6V)		
11-5	t-BuOCO_N_N_COOH	4. 15 (2H, br s), 4. 22 (2H, br s). LSIMS (m/z): 287 ([M+H]*) 1H-NMR (300MHz, CDCl ₃ , δ): 1. 41 (9H, s), 3. 32 (1H, br s), 4. 06 (8H, m).		
II-6	t-BuOCO_N_N_COOH	APCIMS (m/z): 259 ([M+H]*) ¹ H-NMR (300MHz, CDCl ₃ , δ): 1.46 (9H, s), 2.90 (4H, br s), 3.18 (2H, s), 3.32 (4H, br s), 3.51 (2H, s).		
II-7	t-BuOCO_N_N_COOH	LSIMS (m/z) : 273 ([M+H]*)		
II - 9	t-Buoco_N_N_COOH	LSIMS (m/z): 300 ([M+H]+) ¹ H-NMR (300MHz, d ₆ -DMSO, δ): 1.42 (9H, s), 2.17 (3H, s), 4.48 (2H, s), 4.60 (2H, s), 13.28 (1H, br s).		
II-13	t-BuOCO N N COOH	LSIMS (m/z) : 273 ([M+H]*)		
II-15	t-BuOCO_N_N_COOH	LSIMS (m/z): 299 ([M+H] ⁺) ¹ H-NMR (300MHz, CDCl ₃ , δ): 1. 48 (9H, s), 1. 96 (3H, d), 4. 49 (2H, s), 4. 61 (2H, s), 6. 98 (1H, d).		
II-16	t-BuOCO N N COOH	LSIMS (m/z): 285 ([M+H]*) ¹ H-NMR (300MHz, CDCl ₃ +CD ₃ 0D, δ): 1. 49 (9H, s), 4. 42 (2H, s), 4. 67 (2H, s), 5. 83 (1H, d), 7. 31 (1H, d).		

5

(第5表のつづき)

		(3103(4) 2) 2
II-17	t-Buoco_N_N_cooh	LSIMS (m/z) : 301 ([M+H]*)
II-19	t-BuOCO_N_N_COOH	LSIMS (m/z) : 301 ([M+H] [*])
11-20	t-BuOCO N N COOH	LSIMS (m/z) : 287 ([M+H]*)
II-22	t-BuOCO_N_N_COOH	LSIMS (m/z) : 286 ([M+H]+)

実施例6:化合物(VIII)の製造

(1)ベンジルアミノ体の製造(ベンジルアミノ化)

5

水素化リチウムアルミニウム1.2gおよびテトラヒドロフラン200mlからなる懸濁液を還流下1.5時間攪拌した。反応液を室温まで冷却した後、ベンジルアミン17.3gを滴下した。続いて(3S)-3-ベンジルオキシカルボニルアミノー2-ヒドロキシー4-メチル酪酸エチルエステル10gを含むテトラヒドロフラン150mlを滴下し、室温にて12時間攪拌した。反応溶液に注意深く水を加えた後、酢酸エチルで抽出した。抽出液を硫酸マグネシウムで乾燥し溶媒を減圧留去した後、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー〔溶媒:n-ヘキサン-酢酸エチル(1:1)〕により精製して目的とする(1S)-3-ベンジルアミノー1-ベンジルオキシカルボニルアミノー1-イソプロピルー2-ヒドロキシー3-オキソプロパン9.2gを無色油状物として得た。

LSIMS(m/z):371[(M+H)+]

 1 H-NMR(300MHz,CDC1₃, δ):0.96(3H, d), 1.02 (3H, d), 2.23

20

25

(1H, m), 3.47 (1H, br t), 4.23-4.55 (4H, m), 5.01 (2H, s), 5.19 (1H, m), 5.59 (1H, m), 7.06-7.44 (10H, m)

(2)原料OH体の製造(アミノ保護基の脱離)

5 前工程で得た化合物 9.2 gを含むエタノール 200mlに 20% 水酸化パラジウムを触媒量加え、室温にて加水素分解した。触媒を濾去した後、濾液を減圧濃縮し、目的とする(1S)-1-アミノー3-ベンジルアミノー1-イソプロピルー2-ヒドロキシー3-オキソプロパン 5.9 gを無色油状物として得た。本品は精製することなく次の反応に付した。

10 (3)アミノ基が保護された化合物(VIII)の製造(アミド化)

前工程で得た化合物 5.9 g を含む塩化メチレン 200 m 1 に N ー (ベンジルオキシカルボニル)ー L ー パリルー L ー プロリン 9.7 g および 1 ー エチルー 3 ー (3 ー ジメチルアミノプロピル) カルボジイミド塩酸塩 5.3 g を加え、室温にて 1 2 時間撹拌したのち室温にて減圧濃縮した。残渣に酢酸エチルを加え、1 mol/リッター 塩酸、水、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、次いで飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー [溶媒:クロロホルムーメタノール(100:1)] により精製して目的とする N ー ベンジルオキシカルボニルー L ー バリルー N ー [(1 S) ー 3 ー ベンジルアミノー 2 ー ヒドロキシー 1 ー イソプロピルー 3 ー オキソプロピル]ー L ー プロリンアミド 7.5 g を無色油状物として得た。

LSIMS(m/z):567 $[(M+H)^+]$

 1 H-NMR(300MHz,CDCl $_{3}$, δ):0.79-1.06(12H, m), 1.77-2.35 (5H, m), 3.56 (1H, m), 3.73 (1H, m), 4.23-4.45 (4H, m), 5.06(1H, d), 5.11 (1H, d), 5.48 (1H, br t), 7.17-7.42(10H, m)

15

(4)化合物(VIII)の製造(アミノ保護基の脱離)

前工程で得た化合物 9.2 gのエタノール 200 ml溶液に 20% 水酸化パラジウムを触媒量加え、水素気流下室温にて 1 時間撹拌した。触媒を濾別後、濾液を減圧濃縮し目的とする L-バリル-N-[(1S)-(3-ベンジルアミノー1-イソプロピル-2-ヒドロキシー3-オキソプロピル)-L-プロリンアミド 5.9 gを無色油状物として得た。本品は精製することなく実施例 10の原料として用いた。

実施例7:化合物(VIII)の製造

10 (1)原料オキサゾリゾン誘導体の製法(環化)

NーベンジルオキシカルボニルーLーバリン25.1g(0.1mol)のトルエン溶液500mlにパラホルムアルデヒド4.0gおよびpートルエンスルホン酸・1水和物1.0gを加え、30分加熱還流した。その間、Dean-Stark管で水を除去した。反応液を5%炭酸水素ナトリウム水溶液、次いで飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧で留去した。残渣をトルエンから再結晶して、(4S)-4-イソプロピルー5-オキソー1,3-オキサゾリジン-3-カルボン酸ベンジルエステル25.0g(収率95%)を得た。

融点54~55℃

20 [α]_D²⁴+98.2°(c=1.0,クロロホルム) IR(KBr)cm⁻¹:1786、1691 1 H NMR(300MHz,CDCl₃): δ 7.32-7.41 (5H, m), 5.15-5.60 (4H, m), 4.23 (1H, brs), 2.35 (1H, m), 1.08 (3H, d, J=6.78 Hz), 1.01 (3H, d, J=6.78 Hz)

APCI-MS: 264 (MH+)

5 (2) 5 ートリフルオロメチルオキサゾリゾン誘導体の製法(CF₃化)

続いて、上記テトラヒドロフラン溶液にメタノール15mlを加え5分攪拌後、減圧濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーに付し、n-ヘキサンー酢酸エチル(15:1 \rightarrow 10:1)で溶出・精製した後、ジイソプロピルエーテルから再結晶して(4S,5S)-5-ヒドロキシー4-イソプロピルー5-トリフルオロメチルー1,3-オキサゾリジン-3-カルボン酸ベンジルエステル5.83g(収率92%)を得た。

融点73~74℃。

10

15

[α]_D²⁴+48.2(c=1.0, 夕口口ホルム)。

20 ¹H NMR (3 0 0 MH z, CDC l_s): δ 7.34-7.40 (5H, m), 5.42 (1H, brs), 5.20 (1H, d, J=12.3 Hz), 5.15 (1H, d, J=12.3 Hz), 4.84 (1H, d, 4.92 Hz), 4.22 (1H, brs), 3.63 (1H, brs), 2.17 - 2.26 (1H, m), 1.05 (3H, d, J=5.67 Hz), 1.00 (3H, d, J=6.75 Hz),

APCI-MS: 334 (MH+).

25 (3)5ートリフルオロメチル誘導体の製法(開環)

10

25

前項で得たエステル5.0g(0.015mol)のtープチルメチルエーテル溶液20mlを塩化亜鉛2.0g(0.015mol)および水素化ホウ素ナトリウム1.1g(0.029mol)を含むtープチルメチルエーテル溶液80mlに滴下し、室温にて15時間攪拌した。反応溶液に飽和塩化アンモニウム水溶液80mlを加え、酢酸エチル50mlで抽出した。抽出液を飽和食塩水で洗浄後、有機層を硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去後、メタノールおよび水の各25mlと炭酸カリウム3.1gを加え、1時間攪拌した。反応溶媒を減圧留去した後、水50mlを加え、酢酸エチル50mlで3回抽出した。抽出液を飽和食塩水にて洗浄後、有機層を硫酸マグネシウムで乾燥し溶媒を減圧留去した。析出した結晶を濾取した後、ヘキサンにて洗浄しN-[(1S,2S)-3,3,3-トリフルオロ-2-ヒドロキシー1-(イソプロピル)プロピル]カルバミン酸ベンジルエステル3.0g(収率87%)を得た。

融点103~104℃。

15 [α]_D²⁴-22.3(c=1.0,クロロホルム)。

¹H NMR(CDCl₃): δ7.26-7.45 (5H, m), 5.14 (1H, d, J=12.1 Hz),
5.10 (1H, d, J=12.1 Hz), 4.84 (1H, d, J=9.0 Hz), 3.99 - 4.15 (1H, m),
3.81 (2H, m), 1.90 - 2.07 (1H, m), 1.01 (3H, d, J=6.6 Hz), 0.96 (3H, J=6.6 Hz)。

20 APCI-MS: $306 (MH^{+})_{\circ}$

<u>(4)原料OH体の製造(アミノ保護基の脱離)</u>

前項と同様にして得たN- [(1S,2S)-3,3,3-トリフルオロー2ーヒドロキシー1-(イソプロピル)プロピル]カルバミン酸ベンジルエステル 740g (2.42 mol)を酢酸エチル 1500 ml に溶解し、 20% 水酸化パラジウム 30

20

25

gを加え、水素気流下室温で7時間攪拌した。触媒を濾去し、濾液を減圧で濃縮して(2S,3S)-3-アミノ-1,1,1-トリフルオロ-4-メチル-2-ペンタノール420g(収率:定量的)を油状物として得た。

¹H NMR(CDCl₃): δ 3.95-4.02 (1H, m), 2.56-2.63 (1H, m), 1.77-1.92 (1H, m), 1.01 (3H, d, J=6.6 Hz), 0.99 (3H, d, J=6.6 Hz) APCI-MS: 1 7 2 (MH⁺)

<u>(5)化合物(VIII)の製造(アミド化/アミノ保護基の脱離)</u>

15 <u>実施例8:化合物(I-d-1)の製造(工程4)</u>

実施例3で得た2- [(3-tert-ブトキシカルボニルメチルー2-オキソー1ーイミダゾリジニル)] 酢酸33gおよび実施例7-(5)で得たLーバリルーNー [(1 S, 2 S)-(3, 3, 3-トリフルオロ-1-イソプロピルー2-ヒドロキシプロピル)] ーLープロリンミド塩酸塩46.4gを含む塩化メチレン1000mlに1ーエチルー3-(3-ジメチルアミノプロピル)カルボジイミド塩酸塩41.4gおよびトリエチルアミン38.5gを加え、室温にて12時間撹拌したのち室温にて減圧濃縮した。残渣に酢酸エチルを加え、1mol/リッター塩酸、水、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、次いで飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラ

フィー [溶媒: クロロホルム-メタノール(100:3)] により精製して目的とする 2-(3-tert-プトキシカルボニルメチル-2-オキソー1-イミダゾリジニル)アセチルーL-バリルーN- [(1S,2S)-(3,3,3-トリフルオロー1-イソプロピルー2-ヒドロキシプロピル)] ーLープロリンアミド79.5 gを無色油状物として得た。

APCIMS(m/z):608[(M+H)+]

実施例9:化合物(I-d-2)の製造(工程4)

LーバリルーNー[(1S)-2-(2-ベンツオキサゾリル)-1-イソプロピルー2-ヒドロキシエチル]-Lープロリンアミド1.0gを含むピリジン20mlに実施例4で得た2-(3-tert-ブトキシカルボニルメチルー2,4-ジオキソー1-ピリミジニル)酢酸0.7gおよび1-エチルー3-ジメチルアミノプロピル)カルボジイミド塩酸塩0.6gを加え、室温にて15時間撹拌した。反応液を水中に注ぎ、酢酸エチルで抽出した。抽出液を1mol/リッター塩酸、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、次いで飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去し、目的とする2-(3-tert-ブトキシカルボニルメチルー2,4-ジオキソー1-ピリミジニル)アセチルーLーバリルーNー[(1S)-2-(2-ベンツオキサゾリル)-1-イソプロピルー2-ヒドロキシエチル]-Lープロリンアミド1.5gを粉末物として得た。

20 LSIMS(m/z): 683[(M+H)+]

実施例10:化合物(I-d)の製造(工程4)

実施例6もしくは7で製造した化合物(VIII)を実施例8もしくは9と同様に処理して次の第6表に示す化合物(I-d)を得た。

第6表 化合物 I-d

	T		O OH
番号	ROOC-A-D-B-	R ⁵	物性
Id3	t-BuOCO N N		LSIMS (m/z) : 699 ([M+H]*)
Id4	t-Buoco_N_N_	~°\\(\)	LSIMS (m/z) : 685 ([M+H]*)
Id5	t-BuOCO N N	~~	LSIMS (m/z) : 685 ([M+H]*)
Id6	t-BuOCO_N_N_		APCIMS (m/z) : 657 ([M+H]*)
Id7	t-Buoco N N O	CF ₃	APCIMS (m/z): 622 ([M+H]*) ¹ H-NMR (300MHz, CDCl ₃ , δ): 0.92-1.00 (12H, m), 1.47 (9H, s), 1.97-2.24 (5H, m), 3.62- 3.85 (3H, m), 4.06-4.10 (3H, m), 4.20-4.38 (2H, m), 4.47- 4.53 (1H, m), 4.60-4.67 (1H, m), 4.86 and 5.02 (1H, each d), 6.91 and 7.15 (1H, each d), 7.34 (1H, d).
Id9	t-BuOCO_N_N	~××	APCIMS (m/z): 698 ([M+H]*) 1H-NMR (300MHz, CDCl ₃ , \(\delta\)): 0.82-1.08 (12H, m), 1.47 (9H, s), 1.74-2.52 (8H, m), 3.48- 3.73 (2H, m), 3.95-4.78 (7H, m), 5.01-5.33 (1H, m), 6.96- 7.89 (6H, m).
Id11	t-BuOCO_N_N_	-соосн,	LSIMS (m/z): 624 ([M+H]*) 1H-NMR (300MHz, CDCl ₃ , δ): 0.86-1.04 (12H, m), 1.45 (9H, s), 1.87-2.06 (5H, m), 3.61- 3.76 (2H, m), 3.79 (3H, s), 4.08-4.69 (8H, m), 5.82 (1H, d), 7.03-7.18 (2H, m), 7.21 (1H, d).

(第6表のつづき)

			第0後のつつき
Idla	t-Buoco_N_N_		LSIMS (m/z) : 701 ([M+H]*)
Id13	t-Buoco N N	~\\C	APCIMS (m/z): 671 ([M+H]*) 1H-NMR (300MHz, CDCl ₃ , 8): 0.82-1.01 (12H, m), 1.45 (9H, s), 1.58-2.05 (8H, m), 3.51-4.34 (9H, m), 4.54-4.67 (2H, m), 5.00-5.33 (1H, m), 7.15-7.84 (7H, m).
Id14	t-BuOCO_N_N_	-NO	APCIMS (m/z) : 671 ([M+H]*)
Id15	t-BuOCO N N		LSIMS (m/z) : 697 ([M+H]*)
Id16	t-BuOCO_N_N_	-40	LSIMS (m/z) : 683 ([M+H]*)
Id17	t-Buoco N N	-	APCIMS (m/z): 699 ([M+H]*) 1H-NMR (300MHz, CDCl ₃ , \(\delta\): 0.84-0.99 (12H, m), 1.42 (6H, s), 1.46 (9H, s), 1.58-2.20 (6H, m), 3.65-3.80 (2H, m), 3.91 (2H, s), 4.17-4.82 (6H, m), 5.08-5.32 (1H, m), 7.28-7.74 (6H, m).
Id18	t-BuOCO_N_N_		LSIMS (m/z) : 657 ([M+H]*)
Id19	t-BuOCO_N_N_O		LSIMS (m/z): 699 ([M+H]*) ¹ H-NMR (300MHz, CDCl ₃ , δ): 0.81-1.03 (12H, m), 1.44 (15H, s), 1.66-2.53 (6H, m), 3.40- 3.70 (4H, m), 4.04-4.22 (4H, m), 4.50-4.60 (2H, m), 5.13- 5.28 (2H, m), 7.29-7.66 (6H, m).
Id20	t-BuOCO_N_N_O		APCIMS (m/z) : 685 ([M+H]*)

(第6表のつづき)

	0.0		(第0枚のうつき)
Id21	t-BuOCO N N	COOCH3	LSIMS (m/z) : 626 ([M+H]*)
Id22	t-Buoco_N	- \	LSIMS (m/z) : 684 ([M+H]*)
Id23	t-Buoco N	CF ₃	APCIMS (m/z) : 634 ([M+H]*)
Id24	t-Buoco	CF ₃	LSIMS (m/z): 636 ([M+H]*) 'H-NMR (300MHz, CDCl ₃ , δ): 0.92-1.03 (12H, m), 1.45 (9H, s), 2.00-2.23 (6H, m), 3.62-3.84 (2H, m), 4.04-4.87 (7H, m), 5.82 (1H, d), 7.24 (1H, d), 7.49-7.52 (1H, m).
Id25	t-BuOCQ_N_N_	A II A	LSIMS (m/z) : 673 ([M+H]*)

<u>実施例11:化合物(Iーbー1)の製造(工程 5)</u>

<u>工程5-1:ケトン体の製造(酸化)</u>

5

10

実施例8で得た2-(3-tert-ブトキシカルボニルメチル-2-オキソ-1-イミダゾリジニル)アセチル-L-バリル-N-[(1S,2S)-3,3,3-トリフルオロ-1-イソプロピル-2-ヒドロキシプロピル]-L-プロリンアミド79.5gを含む塩化メチレン1000mlにデスーマーチン(Dess-Martin) 試薬112.3gを加え室温にて1時間撹拌した後、減圧濃縮した。残渣に酢酸エチルを加え、飽和チオ硫酸ナトリウム水溶液、水、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、次いで飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒

15

を減圧留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー [溶媒:クロロホルム-メタノール(100:3)] により精製して目的とする2-(3-tert-プトキシカルボニルメチル-2-オキソー1-イミダゾリジニル)アセチルーLーバリルーN- [(1S)-(3,3,3-トリフルオロ-1-イソプロピル-2-オキソプロピル)] -L-プロリンアミド67.2gを無色油状物として得た。

APCIMS(m/z):606[(M+H)+]

 1 H-NMR (3 0 0 MHz, CDC 1 ₃, δ) :0.83-1.02 (12H, m), 1.47 (9H, s), 1.89-2.32 (6H, m), 3.48-4.06 (10H, m), 4.58 (1H, dd), 4.64 (1H, dd), 4.84 (1H, dd), 7.35 (1H, d), 7.72 (1H, d)

10 <u>工程5-2:化合物(I-b)の製造(カルボキシル保護基の脱離</u>)

前工程(5-1)で得たエステル体34.9gを含む塩化メチレン200mlに、室温にてトリフルオロ酢酸200mlを加え、室温にて1時間撹拌した後、減圧 濃縮した。残渣にジイソプロピルエーテルを加え、析出する結晶をろ取し、酢酸エチルから結晶化し、さらに酢酸エチルーメチルエチルケトンから再結晶して目的とする2-(3-カルボキシメチル-2-オキソー1-イミダゾリジニル)アセチルーLーバリルーN-[(1S)-3,3,3-トリフルオロ-1-イソプロピルー2-オキソプロピル]ーLープロリンアミド17.3gを無色結晶として得た。高速液体クロマトグラフィー分析によれば本品の純度は98.71%であり、0.78%の異性体が異なりていることがある。

20 78%の異性体が混在していることが分かった。

融点177-178℃

[α]_D²⁰-63.0°(c=1.0、クロロホルム)

 $APCIMS(m/z) : 550[(M+H)^{+}]$

 1 H-NMR(300MHz,CDCl₃, δ):0.85-1.02 (12H, m), 1.90-2.31

(6H, m), 3.51 (4H, m), 3.68 (1H, m), 3.81-4.13 (5H, m), 4.58 (2H, m), 4.92 (1H, dd), 7.45 (2H, m)

<u>実施例12:化合物(I-b-2)の</u>製造(工程5)

工程5-1:ケトン体の製造(酸化)

5

10

15

20

実施例9で得た2-(3-tert-ブトキシカルボニルメチル-2,4-ジオキソ-1-ピリミジニル)アセチルーLーバリルーN-[(1 S)-2-(2ーベンツオキサゾリル)-1-イソプロピルー2-ヒドロキシエチル]ーLープロリンアミド1.5 gを含む塩化メチレン30mlにtープチルアルコール0.16 gおよびデスーマーチン(Dess-Martin)試薬1.9 gを加え、室温にて1時間撹拌した。反応液を飽和チオ硫酸ナトリウム水溶液に注ぎ、酢酸エチルで抽出した。本抽出液を飽和チオ硫酸ナトリウム水溶液に注ぎ、酢酸エチルで抽出した。本抽出液を飽和チオ硫酸ナトリウム水溶液、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、次いで飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、目的とする2-(3-tert-ブトキシカルボニルメチル-2,4-ジオキソ-1-ピリミジニル)アセチルーLーバリルーN-[(1 S)-2-(2-ベンツオキサゾリル)-1-イソプロピル-2-オキソエチル]-Lープロリンアミド1.2gを粉末物として得た。

LSIMS(m/z):681[(M+H)+]

¹H-NMR(300MHz,CDCl₃,δ):0.90-1.09 (12H, m), 1.44 (9H, s), 1.90-2.30 (5H, m), 2.50 (1H, m), 3.67 (1H, m), 3.78 (1H, m), 4.26 (1H, d), 4.54-4.75 (5H, m), 5.69 (1H, dd), 5.83 (1H, d), 7.42-7.57 (4H, m), 7.66 (1H, d), 7.91 (1H, d)

工程5-2:化合物(I-b)の製造(カルボキシル保護基の脱離)

前工程(5-1)で得たエステル体1.2gを含む塩化メチレン溶液30mlにトリフルオロ酢酸を15mlを加え、室温にて1時間撹拌した。反応液を減圧濃縮後、水を加え酢酸エチルで抽出した。抽出液を水洗し、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、残渣にエーテルを加えて粉末化させ、ジクロロエタンを用い再結晶を行い目的とする2-(3-カルボキシメチル-2,4-ジオキソ-1-ピリミジニル)アセチルーLーバリルーNー[(1S)-2-(2-ベンツオキサゾリル)-1-イソプロピルー2-オキソエチル]ーLープロリンアミド1.2gを粉末物として得た。高速液体クロマトグラフィー分析によれば本品の純度は92%であり、7.1%の異性体が混在していることが分かった。

融点135-140℃

5

10

15

LSIMS $(m/z):625[(M+H)^+]$

 1 H-NMR (3 0 0 MH z, d $_{6}$ -DMS O, δ):0.85-1.05 (12H, m), 1.70-2.05 (5H, m), 2.38 (1H, m), 3.55 (1H, m), 3.64 (1H, m), 4.32 (1H, dd),

4. 40-4. 55 (5H, m), 5. 28 (1H, dd), 5. 75 (1H, d), 7. 55 (1H, dd), 7. 64 (2H, m), 7. 90 (1H, d), 8. 01 (1H, d), 8. 45 (2H, m), 12. 9 (1H, s)

<u>実施例13:化合物(I-b)の製造(工程5)</u>

実施例11もしくは12と同様にして次の第7表に示す化合物(I-b)を得た。

第7表 化合物 I - b

番号	ROOC-A-D-B-	R ⁵	物性
Ib3	HOOC N N	∀ II∕⊙	LSIMS (m/z): 641 ([M+H]*) ¹ H-NMR (300MHz, CDCl ₃ , δ): 0.75-1.06 (12H, m), 1.88- 2.50 (6H, m), 3.65 (1H, m), 3.78 (1H, m), 4.35-4.69 (7H, m), 4.94 (1H, d), 5.82 (1H, d), 7.15 (1H, d), 7.18-7.40 (5H, m).
Ib3'	同上の t -B u エステル	同上	LSIMS (m/z): 697 ([M+H]*) H-NMR (300MHz, CDCl ₃ , 8): 0.83 (3H, d), 0.88-1.07 (9H, m), 1.45 (9H, s), 1.86-2.28 (5H, m), 2.38 (1H, m), 3.65 (1H, m), 3.76 (1H, m), 4.22 (1H, d), 4.47 (2H, d), 4.54-4.72 (5H, m), 5.29 (1H, dd), 5.81 (1H, d), 7.18-7.41 (8H, m), 7.47 (1H, d).
Ib4	HOOC N N		LSIMS (m/z): 627 ([M+H]*) 'H-NMR (300MHz, CDCl ₃ , \(\delta\): 0.82-1.13 (12H, m), 1.90- 2.73 (6H, m), 3.56-3.90 (6H, m), 4.13-4.36 (4H, m), 4.54- 4.69 (2H, m), 5.64 (1H, dd), 7.39 (1H, br d), 7.47 (1H, t), 7.55 (1H, t), 7.66 (1H, dd), 7.74 (1H, br d), 7.91 (1H, d).
Ib4'	同上の t -B u エステル	同上	LSIMS (m/z) : 683 ([M+H]*)

			(第7表のつづき)
Ib5	HOOC_N_N_	→°T)	LSIMS (m/z): 627 ([M+H]*) 1H-NMR (300MHz, CDCl ₃ , 8): 0.86-1.11 (12H, m), 1.91-2.25 (5H, m), 2.51 (1H, m), 3.19 (1H, br s), 3.69 (1H, m), 3.83 (1H, m), 4.00-4.31 (8H, m), 4.55-4.69 (2H, m), 5.65 (1H, dd), 7.36-7.59 (3H, m), 7.66 (2H, d), 7.91 (1H, d).
Ib5'	同上の tーB u エステル	同上	LSIMS (m/z): 683 ([M+H]*) 1H-NMR (300MHz, CDCl ₃ , δ): 0.82-1.16 (12H, m), 1.48 (9H, s), 1.90-2.29 (5H, m), 2.50 (1H, m), 3.67 (1H, m), 3.78 (1H, m), 3.87-4.42 (8H, m), 4.65 (1H, br t), 4.73 (1H, br t), 5.69 (1H, dd), 7.48 (1H, br t), 7.54 (1H, br t), 7.66 (1H, br d), 7.91 (1H, d).
☆ Ib6	HOOC N N	~°\C)	LSIMS (m/z): 599 ([M+H]*) 'H-NMR (300MHz, d ₈ -DMSO, \(\delta\): 0.84-1.00 (12H, m), 1.71-2.06 (5H, m), 2.39 (1H, m), 3.29- 4.03 (14H, m), 4.37 (1H, dd), 4.51 (1H, m), 5.28 (1H, dd), 7.56 (1H, dd), 7.66 (1H, dd), 7.91 (1H, d), 8.02 (1H, d), 8.47 (1H, m), 8.69 (1H, m).
Ib6'	同上の t-B u エステル	同上	APCIMS (m/z): 655 ([M+H]*) 1H-NMR (300MHz, CDCl ₃ , δ): 0.92-1.14 (12H, m), 1.47 (9H, s), 1.60-2.73 (14H, m), 3.00- 3.15 (4H, m), 3.68 (1H, m), 3.83 (1H, m), 4.57-4.76 (2H, m), 5.58 (1H, m), 7.21-7.93 (6H, m).

☆2HC1塩

			(第7表のつつき
1ь7	HOOC N N	CF ₃	APCIMS (m/z) : 564 $([M+H]^+)$ ¹ H-NMR (300MHz, d ₆ -DMSO, δ): 0.77-0.94 (12H, m), 1.69-2.23 (6H, m), 3.53-3.72 (2H, m), 4.04-4.12 (6H, m), 4.30-4.63 (4H, m), 8.40 (1H, d), 8.61 (1H, d), 13.02 (1H, br s).
Ib7'	同上の tーBuエステル	同上	APCIMS (m/z): 620 ([M+H]') 'H-NMR (300MHz, CDCl ₃ , δ): 0.86-1.08 (12H, m), 1.48 (9H, s), 1.70-2.46 (6H, m), 3.60- 3.80 (2H, m), 4.07 (2H, s), 4.10 (2H, s), 4.19-4.34 (2H, m), 4.62-4.70 (2H, m), 4.86 and 4.93 (1H, each dd), 6.89 and 7.04 (1H, each d), 7.58 and 7.81 (1H, each d).
Ib8	HOOC O	~°X	LSIMS (m/z): 655 ([M+H]*) 'H-NMR (300MHz, d ₆ -DMS0, δ): 0.83-1.00 (12H, m), 1.71-2.09 (5H, m), 2.39 (1H, m), 3.34- 3.56 (14H, m), 3.69 (1H, m), 4.33 (1H, dd), 4.50 (1H, m), 5.29 (1H, m), 7.55 (1H, dd), 7.65 (1H, dd), 7.90 (1H, d), 8.02 (1H, d), 8.26 (1H, m), 8.43 (1H, m).
Ib8'	同上の t-B u エステル	同上	LSIMS (m/z) : 711 ([M+H]*)

			(第7表のつつき
Ib9	HOOC N N	→ ^N	APCIMS (m/z): 640 ([M+H]*) 1H-NMR (300MHz, d ₆ -DMSO, δ): 0.85-1.01 (12H, m), 1.71-2.06 (5H, m), 2.15 (3H, s), 2.36- 2.42 (1H, m), 3.48-3.66 (2H, m), 4.31 (1H, dd), 4.47 (2H, s), 4.52 (1H, dd), 4.60 (2H, s), 5.28 (1H, dd), 7.53-7.68 (2H, m), 7.96 (2H, dd), 8.46 (2H, m).
Ib9'	同上の tーB u エステル	同上	APCIMS (m/z): 696 ([M+H]*) 'H-NMR (300MHz, CDCl ₃ , δ): 0. 92-1.14 (12H, m), 1.48 (9H, s), 1.98-2.23 (5H, m), 2.26 (3H, s), 2.44-2.55 (1H, m), 3.64-3.79 (2H, m), 4.51-4.77 (6H, m), 5.66 (1H, dd), 6.90 (1H, d), 7.43-7.67 (4H, m), 7.91 (1H, d).
Ib10	H00C~N_N_	~°\\	LSIMS (m/z): 641 ([M+H] ⁺) 'H-NMR (300MHz, d ₆ -DMSO, δ): 0.85-1.00 (12H, m), 1.71-2.06 (5H, m), 2.39 (1H, m), 3.33- 4.16 (12H, m), 4.32 (1H, m), 4.50 (1H, m), 5.31 (1H, m), 7.55 (1H, dd), 7.65 (1H, dd), 7.90 (1H, d), 8.02 (1H, d), 8.29 (1H, m), 8.43 (1H, d).
Іь10'	同上の t-B u エステル	同上	LSIMS (m/z): 697 ([M+H]*) ¹ H-NMR (300MHz, CDCl ₃ , δ): 0. 92-1. 13 (12H, m), 1. 47 (9H, s), 1. 85-2. 55 (6H, m), 3. 38-4. 31 (12H, m), 4. 55-4. 79 (2H, m), 5. 59 (1H, m), 7. 43-7. 92 (6H, m).

	T		(別) 及りり、
Ib11	HOOC N N	COOCH₃	APCIMS (m/z): 566 ([M+H]*) 'H-NMR (300MHz, d ₆ -DMSO, δ): 0.81-0.92 (12H, m), 1.69- 2.27 (7H, m), 3.77 (3H, s), 4.31-4.61 (7H, m), 5.74 (1H, d), 7.66 (1H, d), 8.38- 8.48 (2H, m).
Ib11'	同上の t-B u エステル	同上	APCIMS (m/z): 622 ([M+H]*) 1H-NMR (300MHz, CDCl ₃ , δ): 0.79-1.06 (12H, m), 1.46 (9H, s), 1.93-2.32 (5H, m), 3.59-3.75 (2H, m), 3.89 (3H, s), 4.24-4.56 (2H, m), 4.58 (4H, s), 5.08 (1H, dd), 5.82 (1H, d), 6.72 (1H, d), 7.20 (1H, d).
Ib12	HOOC N N	~II~	LSIMS (m/z): 643 ([M+H]*) 1H-NMR (300MHz, d ₆ -DMS0, δ): 0.73-1.00 (12H, m), 1.67- 2.30 (6H, m), 4.00-4.20 (5H, m), 4.23-4.42 (4H, m), 4.49 (1H, m), 4.95 and 5.01 (1H, each dd), 8.16 (1H, d), 8.32 (1H, d), 9.24 (1H, t).
Ib12'	同上の t-B u エステル	同上	LSIMS (m/z) : 699 ([M+H]+)
Іь13	HOOC N N		APCIMS (m/z): 613 ([M+H]*) ¹ H-NMR (300MHz, d ₆ -DMSO, δ): 0.83-1.01 (12H, m), 1.72- 2.09 (5H, m), 2.36-2.42 (1H, m), 3.51-3.74 (2H, m), 4.05- 4.14 (6H, m), 4.34 (1H, t), 4.52 (1H, dd), 5.29 (1H, dd), 7.53-7.69 (2H, m), 7.96 (2H, dd), 8.37 (1H, d), 8.44 (1H, d).
Іь13'	同上の t-B u エステル	同上	APCIMS (m/z) : 669 ([M+H]*)

			(第7表のつづ
Ib14	HOOC N N	→ _N	APCIMS (m/z): 613 ([M+H] ⁺) 1H-NMR (300MHz, d ₆ -DMSO, δ): 0.84-1.01 (12H, m), 1.72-2.04 (5H, m), 2.35-2.40 (1H, m), 3.49-3.69 (2H, m), 4.04-4.12 (6H, m), 4.31 (1H, t), 4.52 (1H, dd), 5.26-5.30 (1H, m), 7.53-7.68 (2H, m), 7.96 (2H, dd), 8.41 (1H, d), 8.43 (1H, d), 13.03(1H, br s).
Ib14'	同上の t-B u エステル	同上	APCIMS (m/z): 669 ([M+H]*) 'H-NMR (300MHz, CDCl ₃ , δ): 0.91- 1.14 (12H, m), 1.48 (9H, s), 1.98-2.26 (6H, m), 2.46-2.52 (1H, m), 3.65-3.78 (2H, m), 4.07 (2H, s), 4.10 (2H, s), 4.21-4.35 (2H, m), 4.42-4.64 (2H, m), 5.58-5.69 (1H, m), 6.94 (1H, d), 7.43-7.67 (4H, m), 7.91 (1H, d).
Ib15	HOOC N N	~°\\	LSIMS (m/z): 639 ([M+H]*) ¹ H-NMR (300MHz, d_6 -DMSO, δ): 0.86-1.01 (12H, m), 1.68-2.04 (5H, m), 1.81 (3H, s), 2.38 (1H, m), 3.36-3.68 (6H, m), 4.31 (1H, dd), 4.50 (1H, dd), 5.28 (1H, dd), 7.53-7.68 (3H, m), 7.90 (1H, d), 8.02 (1H, d), 8.45 (2H, m).
Ib15'	同上の t-B u エステル		APCIMS (m/z): 695 ([M+H]*) 1H-NMR (300MHz, CDC1 ₃ , δ): 0.84- 1.13 (12H, m), 1.45 (9H, s), 1.96 (3H, s), 1.94-2.26 (5H, m), 2.51 (1H, m), 3.67 (1H, m), 3.79 (1H, m), 4.22 (1H, d), 4.56-4.72 (5H, m), 5.68 (1H, m), 7.11 (1H, s), 7.44-7.68 (5H, m), 7.91 (1H, d).

づき)

1			1	(第7表のつづ
	Ib16	HOOC N N		LSIMS (m/z): 625 ([M+H]*) 'H-NMR (300MHz, d ₆ -DMSO, δ): 0. 82-1.01 (12H, m), 1. 71-2.05 (5H, m), 2. 38 (1H, m), 3. 53 (1H, m), 3. 62 (1H, m), 4. 29 (1H, dd), 4. 41-4. 52 (5H, m), 5. 27 (1H, dd), 5. 75 (1H, d), 7. 55 (1H, ddd), 7. 65 (1H, ddd), 7. 72 (1H, d), 7. 90 (1H, dd), 8. 02 (1H, d), 8. 35 (1H, d), 8. 47 (1H, d).
	Ib16'	同上の t-B u エステル	同上	LSIMS (m/z): 681 ([M+H]*) 'H-NMR (300MHz, CDCl ₃ , δ): 0.92-1.13 (12H, m), 1.48 (9H, s), 1.87-2.32 (5H, m), 2.48 (1H, m), 3.62 (1H, m), 3.76 (1H, m), 4.38 (2H, s), 4.60-4.77 (4H, m), 5.63 (1H, dd), 5.83 (1H, d), 6.78 (1H, d), 7.11 (1H, d), 7.43-7.67 (4H, m), 7.91 (1H, d).
	Ib17	HOOC N N	~°∑)	LSIMS (m/z): 641 ([M+H]*) 'H-NMR (300MHz, d ₆ -DMSO, δ): 0.84-1.01 (12H, m), 1.31 (6H, s), 1.71-2.07 (5H, m), 2.34- 2.42 (1H, m), 3.49-3.65 (2H, m), 4.04-4.06 (4H, m), 4.35 (1H, dd), 4.52 (1H, dd), 5.28 (1H, dd), 7.53-7.68 (2H, m), 7.96 (2H, dd), 8.36 (1H, d), 8.45 (1H, d), 12.83 (1H, br d).
]	b17'	同上の t-B u エステル	同上	LSIMS (m/z) : 697 ([M+H]*)

	 		・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・
Ib18	HOOC N N	~ND	LSIMS (m/z): 599 ([M+H]*) 'H-NMR (300MHz, CDCl ₃ , δ): 0.82- 1.13 (12H, m), 1.88-2.28 (5H, m), 2.50 (1H, m), 3.25-3.74 (5H, m), 3.82-4.12 (5H, m), 4.54-4.71 (2H, m), 5.65 (1H, m), 7.35-7.59 (4H, m), 7.66 (1H, d), 7.91 (1H, d)
Ib18'	同上の t – B u エステル	同上	LSIMS (m/z) : 655 ([M+H]+)
Ib19	HOOC N N	~\`\\	APCIMS (m/z): 641 ([M+H]*) 'H-NMR (300MHz, d ₆ -DMSO, δ): 0.83-1.01 (12H, m), 1.29 (6H, s), 1.72-2.02 (4H, m), 2.33-2.44 (1H, m), 3.50-3.72 (2H, m), 3.99 (2H, s), 4.09 (2H, s), 4.35 (1H, dd), 4.50 (1H, dd), 5.27 (1H, dd), 7.53-7.68 (2H, m), 7.96 (2H, dd), 8.22 (1H, d), 8.43 (1H, d), 13.12 (1H, br s).
Ib19'	同上の t-B u エステル	同上	APCIMS (m/z): 697 ([M+H]*) 'H-NMR (300MHz, CDCl ₃ , δ): 0.92- 1.08 (12H, m), 1.46 (15H, s), 1.90-2.18 (4H, m), 2.28-2.34 (1H, m), 2.44-2.50 (1H, m), 3.59-3.78 (2H, m), 3.98 (2H, s), 4.19 (2H, s), 4.46-4.58 (2H, m), 5.57 (1H, dd), 6.82 (1H, d), 7.43-7.67 (4H, m), 7.91 (1H, d).

			・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・
Ib20	HOOC N N	~°X	LSIMS (m/z): 627 ([M+H]*) 'H-NMR (300MHz, d ₆ -DMSO, \delta): 0.82-1.00 (12H, m), 1.70-2.04 (5H, m), 2.38 (1H, m), 2.70 (2H, t), 3.46 (2H, t), 3.50 (1H, m), 3.63 (1H, m), 4.07 (2H, s), 4.25 (2H, s), 4.29 (1H, m), 4.51 (1H, dd), 5.27 (1H, dd), 7.55 (1H, dd), 7.65 (1H, dd), 7.90 (1H, d), 8.02 (1H, d), 8.19 (1H, d), 8.44 (1H, d).
Ib20'	同上の t-B uエステル	同上	APCIMS (m/z): 683 ([M+H]*) 'H-NMR (300MHz, CDCl ₃ , δ): 0. 92-1. 13 (12H, m), 1. 47 (9H, s), 1. 93-2. 08 (4H, m), 2. 26 (1H, m), 2. 48 (1H, m), 2. 87 (2H, t), 3. 52 (2H, m), 3. 61 (1H, m), 3. 72 (1H, m), 4. 09 (2H, s), 4. 46 (1H, d), 4. 58 (1H, d), 4. 66 (2H, m), 5. 61 (1H, dd), 6. 61 (1H, d), 7. 44-7. 67 (4H, m), 7. 91 (1H, d).
Ib21	HOOC N N	COOCH ₃	LSIMS (m/z): 568 ([M+H]*) 'H-NMR (300MHz, CDCl ₃ , δ): 0.81-1.38(12H, m), 1.86-3.00 (7H, m), 3.53-3.95 (9H, m), 4.03-4.35 (4H, m), 4.47-4.69 (2H, m), 5.02 (1H, m).
Ib21'	同上の t-B u エステル	同上	LSIMS (m/z) : 624 ([M+H]*)

	(カイ及のブラ				
Ib22	HOOC N N	→°X	APCIMS (m/z): 626 ([M+H]*) ¹ H-NMR (300MHz, CDCl ₃ , δ): 0.84- 1.00 (12H, m), 1.70-2.06 (5H, m), 2.38 (1H, m), 3.53 (1H, m), 3.61 (1H, m), 4.31 (1H, dd), 4.45 (2H, s), 4.51 (1H, dd), 4.64 (2H, s), 5.27 (1H, dd), 7.55 (1H, dd), 7.65 (1H, dd), 7.71 (1H, s), 7.90 (1H, d), 8.02 (1H, d), 8.45 (1H, d), 8.45 (1H, d).		
I b22'	同上の t-B u エステル	同上	APCIMS (m/z): 682 ([M+H]*) ¹ H-NMR (300MHz, CDCl ₃ , δ): 0.92- 1.14 (12H, m), 1.48 (9H, s), 1.90-2.30 (5H, m), 2.49 (1H, m), 3.64 (1H, m), 3.72 (1H, m), 4.60-4.75 (6H, m), 5.64 (1H, m), 7.44-7.57 (2H, m), 7.47 (1H, s), 7.66 (1H, d), 7.91 (1H, d).		
Ib23	HOOC N N O	CF ₃	APCIMS (m/z): 576 ([M+H]*) ¹ H-NMR (300MHz, d ₆ -DMSO, δ): 0.79-0.95 (12H, m), 1.69-2.23 (8H, m), 3.53-3.72 (2H, m), 4.24-4.64 (6H, m), 5.75 (1H, d), 7.66 (1H, d), 8.46-8.63 (2H, m), 12.94 (1H, br s).		
1b23'	同上の t-B u エステル	同上	APCILSIMS (m/z): 632 ([M+H]*) ¹ H-NMR (300MHz, CDC1 ₃ , δ): 0.86- 1.08 (12H, m), 1.46 (9H, s), 1.91-2.35 (6H, m), 3.62-3.82 (2H, m), 4.24 (1H, dd), 4.58- 4.71 (5H, m), 4.86-4.95 (1H, m), 5.83 (1H, d), 7.25 (1H, d), 7.38-7.72 (2H, m).		

	1		
Ib24	HOOC N N	CF ₃	LSIMS (m/z) : 578 $([M+H]^*)$ 'H-NMR (300MHz, d_e -DMSO, δ): 0.72-1.06 (12H, m), 1.65-2.33 (6H, m), 3.50-3.78 (6H, m), 3.98-4.18 (5H, m), 4.30-4.65 (3H, m), 8.34 (1H, t).
Ib24'	同上の t-B u エステル	同上	LSIMS (m/z) : 634 ([M+H]*)
☆ Ib25	HOOC N N		LSIMS (m/z): 615 ([M+H]*) 'H-NMR (300MHz, d ₈ -DMSO, \delta): 0.77-1.07 (12H, m), 1.68-2.28 (5H, m), 3.33-3.77 (10H, m), 3.83-4.17 (4H, m), 4.23-4.38 (4H, m), 4.98 (1H, m), 7.10-7.50 (5H, m), 8.19 (1H, d), 9.26 (1H, dd).
Ib25'	同上の t-B u エステル	同上	LSIMS (m/z) : 671 ([M+H]*)

☆ 2HCl塩

実施例 A:液剤の製造方法

第8表 処方

化合物 I - b - 1	500mg		
ソルピトール	5 g		
水酸化ナトリウム	適量		
注射用蒸留水	適量		
	100ml		

化合物 (I-b-1) およびソルビトールを注射用蒸留水の一部に溶解し、これに残りの蒸留水を加え、溶液のpHを4.0 に調製した。この溶液をメンプランフィルター $(0.22 \mu m)$ で濾過し、注射用液剤を得た。

実施例 B: 凍結乾燥製剤の製造

5 .

第9表 処方

化合物 I - b - 1	500mg
マンニトール	5 g

 水酸化ナトリウム
 適量

 注射用蒸留水
 適量

 100ml

化合物 (I-b-1) およびマンニトールを注射用蒸留水の一部に溶解し、これに残りの蒸留水を加え、溶液のpHを4.0 に調製した。この溶液をメンプランフィルター $(0.22 \mu m)$ で濾過し、これを凍結乾燥して注射用粉末剤を得た。

5 産業上の利用可能性

本発明は新規化合物を提供するものである。本発明化合物は、優れたヒト好中 球エラスターゼ阻害作用を有し、種々の疾患、特に急性肺疾患の予防・治療剤と して有用である。また、本発明は前記化合物を製造する際における中間体を提供 するものである。

10

15

請求の範囲

1. 一般式(I-a)で表される複素環式化合物、そのエステルまたはこれらの塩;

[式中、*印は、これが付された炭素原子が不斉原子であることを意味し、

AおよびBは同一または異なって、オキソで置換されていてもよい低級アルキレン基であり、

Dは次式で表される単環式または二環式複素環基であり、

$$-N_{D^1}N_{D^1}$$

(ここにおいて、D¹はメチレン基またはエチレン基であり、これらの基はオキソで置換されていてもよく、環Gは、さらに、窒素原子、酸素原子および/またはイオウ原子から選ばれる他のヘテロ原子を有していてもよい5員~14員の単環または二環式の飽和または不飽和複素環基を意味し、該複素環基は置換基T¹で置換されていてもよく、ここでT¹は

- (i)オキソ基、
- (ii) 置換または非置換低級アルキル基、
- (iii)置換または非置換アミノ基、
- (iv) 置換または非置換カルバモイル基、
- 20 (v)カルボキシル基または低級アルコキシカルボニル基、
 - (vi)ハロゲン、低級アルコキシもしくは低級アルキルで置換されていてもよいフェニル基、および
 - (vii)置換または非置換低級アルキルカルボニル基、
 - から選ばれる同一または異なる1~3個の基である)、
- 25 R ¹およびR²は同一または異なる低級アルキル基であり、

R³およびR⁴は、それぞれ異なって水素原子または水酸基であるか、両者が一緒になってオキソ基を形成し、

R⁵は次式:

$$-(C)_n - (CH_2)_m - Y^1$$

5 (ここにおいて、X¹およびX²はハロゲン原子であり、Y¹は水素原子、ハロゲン原子、低級アルコキシカルボニル基、低級アルキルアミノカルボニル基、アラルキルアミノカルボニル基、アラルキルオキシカルボニル基、低級アルキルカルボニル基またはアラルキルカルボニル基であるか、または次式で示される基:

10 (式中、Uは酸素原子またはイオウ原子であり、Qはビニレン基またはT2で置換されていてもよいオルトフェニレン基であり、ここでT2はハロゲンで置換されていてもよい低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルカルボニルオキシ基および低級アルキルで置換されていてもよいアミノ基から選ばれる1~3個の基である)、nは0、1または2であり、mは0~5の整数である)、

で示される基である]

20

2. 化合物が下記一般式(I-b)

$$HOOC_{A} \stackrel{D}{\longrightarrow}_{B} \stackrel{Q}{\longrightarrow}_{H} \stackrel{R^{1}}{\longrightarrow}_{O} \stackrel{N}{\longrightarrow}_{H} \stackrel{R^{2}}{\longrightarrow}_{O} \stackrel{R^{5}}{\longrightarrow}$$
 (I-b)

〔式中、A、B、D、 R^1 、 R^2 および R^5 は請求項1に記載の定義と同じである〕

で表される請求項1記載の複素環式化合物、そのエステルまたはこれらの塩。 3. -A-D-B-で表される基が次の一般式で表される基である請求項1または2記載の複素環式化合物、そのエステルまたはこれらの塩。

(式中、A、BおよびD₁は請求項1に記載の定義と同じであり、環G'は窒素原子、酸素原子および/またはイオウ原子から選ばれる1~3個の他のヘテロ原子を有していてもよい5員~9員の飽和または不飽和の単環式複素環基を意味し、該単環式複素環基は請求項1に記載と同じ置換基T¹を1~3個有していてもよい)

4. -A-D-B-で表される基が次の一般式で表される基である請求項1または2記載の複素環式化合物、そのエステルまたはこれらの塩。

$$-A^{1}-N$$
 $D^{2}-D^{3}$
 $N-B^{1}-$

10 (式中、 A^1 はメチレン基または $-CH_2CO-$ で表される基であり、 B^1 はメチレン基または $-COCH_2-$ で表される基であり、 D^2 および D^3 は同一または異なって、低級アルキルで置換されていてもよいビニレン基であるか、オキソまたは低級アルキルで置換されていてもよいメチレン基であり、 D^1 は請求項1に記載の定義と同じである。但し、 D^2 および D^3 がともに低級アルキルで置換されていてもよいビニレン基である場合を除く)

5. 化合物が次の一般式(I-c)

そのエステルまたはこれらの塩。

〔式中、 D^1 および R^5 は請求項1に記載の定義と同じであり、 A^1 、 B^1 、 D^2 および D^3 は請求項4に記載の定義と同じである〕

20 で表される請求項4記載の複素環式化合物、そのエステルまたはこれらの塩。 6. 化合物が次の群から選ばれるいずれかである請求項5記載の複素環式化合物、

化合物1:2-(3-カルボキシメチル-2-オキソ-1-イミダゾリジニル)ア

20

セチルーL-バリルーN-[(1S)-3,3,3-トリフルオロ-1-イソプロピ ルー2ーオキソプロピル]ーLープロリンアミド、

化合物2:2-(3-カルボキシメチル-2,4-ジオキソ-1-ピリミジニル) アセチルーLーバリルーNー[(1S)-2-(2-ベンツオキサゾリル)-1-イ ソプロピルー2ーオキソエチル]ーLープロリンアミド、

化合物3:2-(4-カルボキシメチル-2,3-ジオキソ-1-ピペラジニル) アセチルーLーバリルーNー[(1S)-2-(2-ベンツオキサゾリル)-1-イ ソプロピルー2ーオキソエチル]ーLープロリンアミド、

化合物4:2-(3-カルボキシメチル-2,4-ジオキソ-1-ピリミジニル)

アセチルーLーバリルーN-[(18)-3-ベンジルアミノー1-イソプロピル 10 -2,3-ジオキソプロピル]-L-プロリンアミド、

> 化合物5:2-(4-カルボキシメチル-2,5-ジオキソ-1-ピペラジニル) アセチルーLーバリルーN-[(1S)-2-(2-ベンツオキサゾリル)-1-イ ソプロピルー2ーオキソエチル]ーLープロリンアミド、

化合物6:2-(3-カルボキシメチル-2,5-ジオキソ-1-イミダゾリジニ 15 ル)アセチルーLーバリルーN-[(1S)-3,3,3-トリフルオロ-1-イソプ ロピルー2ーオキソプロピル]ーLープロリンアミド、および

化合物7: [[4-(2-カルボキシアセチル)-1-ピペラジニル]マロニル]ーLーバリルーNー[(1S)-2-(2-ベンツオキサゾリル)-1-イソプロピルー

2ーオキソエチル]ーLープロリンアミド 7. 90%以上の2-(3-カルボキシメチル-2-オキソ-1-イミダゾリジ ニル)アセチルーLーパリルーNー[(1S)-3,3,3-トリフルオロー1-イソ プロピルー2ーオキソプロピル]ーLープロリンアミド(化合物1)もしくはその 塩および残余が実質的に化合物1の立体異性体もしくはその塩からなる混合物。

25 8. 下記一般式(II)で表される複素環式化合物またはこれらの塩。

$$D^{2}-D^{3}$$
ROOC-A-N N-B-COW (II)

〔式中、AおよびBは同一または異なって、オキソで置換されていてもよい低級

15

アルキレン基であり、 D^1 はオキソで置換されていてもよいメチレン基またはエチレン基であり、 D^2 および D^3 は同一または異なって、低級アルキルで置換されていてもよいビニレン基であるか、オキソまたは低級アルキルで置換されていてもよいメチレン基であり、Rはカルボキシル保護基であり、Wは水酸基、ハロゲン原子または活性カルボン酸エステルの残基である。但し、A、B、 D^1 、 D^2 および D^3 の内の1つは、オキソで置換された基であり、かつ、 D^2 および D^3 がともに低級アルキルで置換されていもよいビニレン基である場合を除く D^3 の内式(D^3)。下記一般式(D^3)

10 〔式中、A、B、D、R¹、R²およびR⁵は請求項1に記載の定義と同じである〕

で表される化合物またはこれらの薬学的に許容される塩を有効成分とするヒト好中球エラスターゼ阻害剤。

10. 下記一般式(I-b)

HOOC
$$A$$
 D B N N N R^2 R^5 (I-b)

[式中、A、B、D、R¹、R²およびR⁵は請求項1に記載の定義と同じである]

で表される化合物またはこれらの薬学的に許容される塩を有効成分として含有することを特徴とする医薬組成物。

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.
PCT/JP00/01022

A. CLAS	SIFICATION OF SUBJECT MATTER			
Int	.Cl ⁷ C07K 5/103, C07K 5/083, C	CO7D 239/54, CO7D 233/34,	A61K 38/55, A61E	
According	to International Patent Classification (IPC) or to both	national classification and IPC		
	S SEARCHED			
ınt	locumentation searched (classification system follow . Cl ⁷ C07K 5/103, C07K 5/083,	CO7D 239/54, CO7D 233/34,		
	tion searched other than minimum documentation to			
REG:	lata base consulted during the international search (na ISTRY (STN), CA (STN), CAPLUS (STN)	ume of data base and, where practicable, sea	arch terrns used)	
C. DOCU	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT			
Category*	Citation of document, with indication, where	appropriate of the relevant passages	D-1	
A	ANGELASTRO, M.R. et al. "Inhibit Elastase with Peptidyl Electro	ion of Human Neutrophil	Relevant to claim No.	
	Active PG-Val-Pro-Val Pentafli J.Med.Chem. (1994) Vol.37, No.26,			
A	EDWARDS, P.D.et al. "Discovery a Orally Active Peptidyl Trifluor of Human Neutrophil Elastase," J.Med.Chem. (1997) Vol.40, No.12	1-10		
x	Chemical Abstracts, Vol.62, No.6 Abstract No.9129d, KUEHN,G. et "Ion exchangers with complex-f groups.XII.Existence of ethylen	8		
х	Z.Chem., 4(12), 1964, 462-463, Chemical Abstracts, Vol.64.No.	Reg.No.730-24-5	8	
	Abstract No.6768h, SUMOTO,M.et "Synthesis of some polyamides the piperazine ring", Kogyo Kagaku Zasshi, 68(10), 1 Reg.No.7709-77-5	al. and polyureas containing	o	
Further	documents are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.		
Special categories of cited documents: document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance earlier document but published on or after the international filing date "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed		"Y" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art document member of the same patent family		
Oate of the ac 02 Ma	ctual completion of the international search ay, 2000 (02.05.00)	Date of mailing of the international search	h report	
lame and ma Japar	iling address of the ISA/ nese Patent Office	Authorized officer	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	
acsimile No.		Telephone No.		
rm PCT/IS	A/210 (second sheet) (July 1992)			

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP00/01022

(Continua	tion). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category*			Delement 1.1.2
X	Citation of document, with indication, where appropriate, of the releve Chemical Abstracts, Vol.66, No.15(1967) Colum US; Abstract No.65420u, PATTON, T.L.et al. "Reactions of isocyanates with cyanohydrins.S 2,4-oxozolidinediones and 1,3-disubstituted acids", J.Org.Chem., 32(2), 1967, 383-388, Reg.No.10319-59-2	Relevant to claim N	
x	Chemical Abstracts, Vol. 97, No. 7 (1982) Columbus Abstract No. 55774p, HASHIMOTO, S. et al. "Formation of 1,4-disubstituted piperazines degradation of poly(1-substituted aziridine Sci. Eng. Rev. Doshisha Univ., 22(4), 1982, 212 Reg. No. 82345-80-0	by thermal	8
x	TAKANO, S.et al. "Analysis of cationic and as surfactants: V. Structure analysis of the amplesurfactants obtained by the reaction of 1-(2-hydroxyethy1)-2-alky1-2-imidazoline wis monochloroacetate", J. Am. Oil Chem. Soc. (1983) Vol. 60, No. 10, p. 1807-1815, Reg. No. 88245-89-0	hoteric th sodium	8
х	Chemical Abstracts, Vol.114, No.9 (1991) Columbu Abstract No.81701b, ARNOLD, Z.S.et al. "Hydantoin-1,3-diacetic acid and its derivat Pol.J.Chem., 64 (1-6),1990,333-338, Reg.No.133	tives",	8
x	GROTE, C.W. et al. "Stereocontrolled synthesis analogues branched in the ethylene unit", J (1995) Vol.60, No.21, p.6987-6997, Reg. No.17155	.Org.Chem.	8
x	WO, 96/31214, A1 (ELI LILLY & CO.), 10 October, 1996 (10.10.96) & US, 5565568, A & AU, 9654409, A & EP, 819005, A1 & JP, 11-503167, W Reg.No.183008-70-0		8
х	Chemical Abstracts, Vol.127, No.293606(1997) Columbus, Ohio, US; Abstract No.293606t, TAPIA-BENAVIDES, A.R. et al. "Syntheses of N-substituted 2,5-piperazined: Heterocycles, 45(9), 1997, 1679-1686, Reg. No.196	iones",	8

	国际 的 全教告	国際出	顏番号	PCT/JE	00/01022
A. 発明の	属する分野の分類(国際特許分類(IPC))				
Int. Cl	CO7K 5/103, CO7K 5/083, CO7D 239/54, CO7D 2	233/34, A61K 38/	55, A61P	43/00, A61P	11/00
	行った分野 最小限資料(国際特許分類(IPC))				
	CO7K 5/103, CO7K 5/083, CO7D 239/54, CO7D 2	233/34, A61K 38/	55		
最小限資料以	外の資料で調査を行った分野に含まれるもの				
					•
国際調査で使力	ーーーーーーーーーーーーーーーーーーーーーーーーーーーーーーーーーーーー	、調査に使用した			
REGISTR	Y (STN), CA (STN), CAPLUS (STN)				
C. 関連する	ると認められる文献				:
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連する	ときは、その関連	[する箇]	所の表示	関連する 請求の範囲の番号
A	ANGELASTRO, M. R. et al. "Inhibition Elastase with Peptidyl Electroph Pc-Val-Pro-Val Pentafluoroethyl J. Med. Chem. (1994) Vol. 37, No. 26, p. 4	of Human Ne ilic Ketones Ketones."	utroph	 il	1-10
A	EDWARDS, P. D. et al. "Discovery and Orally Active Peptidyl Trifluoron Human Neutrophil Elastase," J. Med. Chem. (1997) Vol. 40, No. 12, p.	methyl Keton	Activi e Inhi	ty of bitors of	1-10
区欄の続き	さにも文献が列挙されている。	□ パテン	トファミ	リーに関する	り別紙を参照。
* 引用文献の「A」特にのでは、	て出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解のために引用するもの 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規性又は進歩性がないと考えられるもの 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上の文献との、当業者にとって自明である組合せに				
国際調査を完了	7した日 02.05.00	国際調査報告の	発送日	16	05.00
日本国 垂	D名称及びあて先 目特許庁 (ISA/JP) B便番号100-8915 B千代田区霞が関三丁目4番3号	特許庁審査官(電話番号 03	高堀分	らる職員)	4B 9281

C (統き).	関連すると認められる文献	
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
X	Chemical Abstracts, Vol. 62, No. 8 (1965) Columbus, Ohio, US; Abstract No. 9129d, KUEHN, G. et al. "Ion exchangers with comple x-forming anchor groups. XII. Existence of ethylenediaminetria cetic acid", Z. Chem., 4 (12), 1964, 462-463, Reg. No. 730-24-5	8
Х	Chemical Abstracts, Vol. 64, No. 5 (1966) Columbus, Ohio, US; Abstract No. 6768h, SUMOTO, M. et al. "Synthesis of some polyamides and polyureas containing the piperazine ring", Kogyo Kagaku Zasshi, 68 (10), 1965, 1989-1994, Reg. No. 7709-77-5	8
X	Chemical Abstracts, Vol. 66, No. 15 (1967) Columbus, Ohio, US; Abstract No. 65420u, PATTON, T. L. et al. "Reactions of isocyanat es with cyanohydrins. Syntehsis of 2, 4-oxozolidinediones and 1, 3-disubstituted parabanic acids", J. Org. Chem., 32 (2), 1967, 383-388, Reg. No. 10319-59-2	8
X	Chemical Abstracts, Vol. 97, No. 7(1982) Columbus, Ohio, US; Abstract No. 55774p, HASHIMOTO, S. et al. "Formation of 1,4-disu bstituted piperazines by thermal degradation of poly(1-subst ituted aziridines). I", Sci. Eng. Rev. Doshisha Univ., 22(4), 1982, 212-222, Reg. No. 82345-80-0	8
	TAKANO, S. et al. "Analysis of cationic and amphoteric surfacta nts: V. Structure analysis of the amphoteric surfactants obtained by the reaction of 1-(2-hydroxyethyl)-2-alkyl-2-imidazoline with sodium monochloroacetate", J. Am. Oil Chem. Soc. (1983) Vol. 60, No. 10, p. 1807-1815, Reg. No. 88245-89-0	8
	Chemical Abstracts, Vol. 114, No. 9 (1991) Columbus, Ohio, US; Abstract No. 81701b, ARNOLD, Z. S. et al. "Hydantoin-1, 3-diacetic acid and its derivatives", Pol. J. Chem., 64 (1-6), 1990, 333-338, Reg. No. 132065-89-5	8
F	GROTE, C. W. et al. "Stereocontrolled synthesis of DTPA analogue s branched in the ethylene unit", J. Org. Chem. (1995) Vol. 60, No. 21, p. 6987-6997, Reg. No. 171557-30-5	8
10	WO, 96/31214, A1 (ELI LILLY & CO.) 10.10月.1996(10.10.96) & US, 5565568, A & AU, 9654409, A & EP, 819005, A1 & JP, 11-503167, W , Reg. No. 183008-70-0	8
'	Chemical Abstracts, Vol. 127, No. 293606 (1997) Columbus, Ohio, US; Abstract No. 293606t, TAPIA-BENAVIDES, A. R. et al. "Syntheses of N-substituted 2, 5-piperazinediones", Heterocycles, 45 (9), 1997, 1679-1686, Reg. No. 196871-40-6	8